This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

+ *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.

+ *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.

+ *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.

+ *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at `http://books.google.com/`

A propos de ce livre

Ceci est une copie numérique d'un ouvrage conservé depuis des générations dans les rayonnages d'une bibliothèque avant d'être numérisé avec précaution par Google dans le cadre d'un projet visant à permettre aux internautes de découvrir l'ensemble du patrimoine littéraire mondial en ligne.

Ce livre étant relativement ancien, il n'est plus protégé par la loi sur les droits d'auteur et appartient à présent au domaine public. L'expression "appartenir au domaine public" signifie que le livre en question n'a jamais été soumis aux droits d'auteur ou que ses droits légaux sont arrivés à expiration. Les conditions requises pour qu'un livre tombe dans le domaine public peuvent varier d'un pays à l'autre. Les livres libres de droit sont autant de liens avec le passé. Ils sont les témoins de la richesse de notre histoire, de notre patrimoine culturel et de la connaissance humaine et sont trop souvent difficilement accessibles au public.

Les notes de bas de page et autres annotations en marge du texte présentes dans le volume original sont reprises dans ce fichier, comme un souvenir du long chemin parcouru par l'ouvrage depuis la maison d'édition en passant par la bibliothèque pour finalement se retrouver entre vos mains.

Consignes d'utilisation

Google est fier de travailler en partenariat avec des bibliothèques à la numérisation des ouvrages appartenant au domaine public et de les rendre ainsi accessibles à tous. Ces livres sont en effet la propriété de tous et de toutes et nous sommes tout simplement les gardiens de ce patrimoine. Il s'agit toutefois d'un projet coûteux. Par conséquent et en vue de poursuivre la diffusion de ces ressources inépuisables, nous avons pris les dispositions nécessaires afin de prévenir les éventuels abus auxquels pourraient se livrer des sites marchands tiers, notamment en instaurant des contraintes techniques relatives aux requêtes automatisées.

Nous vous demandons également de:

+ *Ne pas utiliser les fichiers à des fins commerciales* Nous avons conçu le programme Google Recherche de Livres à l'usage des particuliers. Nous vous demandons donc d'utiliser uniquement ces fichiers à des fins personnelles. Ils ne sauraient en effet être employés dans un quelconque but commercial.

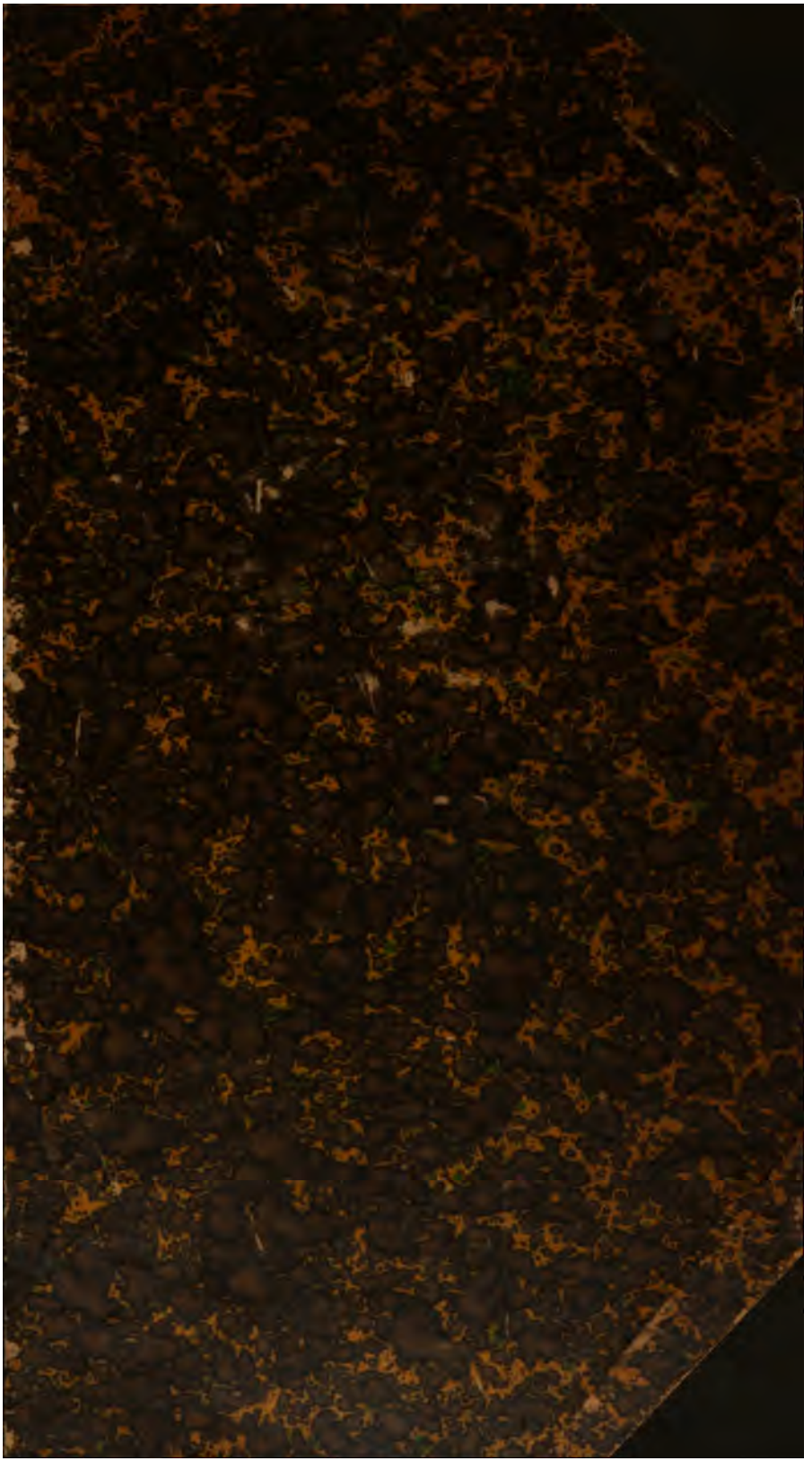
+ *Ne pas procéder à des requêtes automatisées* N'envoyez aucune requête automatisée quelle qu'elle soit au système Google. Si vous effectuez des recherches concernant les logiciels de traduction, la reconnaissance optique de caractères ou tout autre domaine nécessitant de disposer d'importantes quantités de texte, n'hésitez pas à nous contacter. Nous encourageons pour la réalisation de ce type de travaux l'utilisation des ouvrages et documents appartenant au domaine public et serions heureux de vous être utile.

+ *Ne pas supprimer l'attribution* Le filigrane Google contenu dans chaque fichier est indispensable pour informer les internautes de notre projet et leur permettre d'accéder à davantage de documents par l'intermédiaire du Programme Google Recherche de Livres. Ne le supprimez en aucun cas.

+ *Rester dans la légalité* Quelle que soit l'utilisation que vous comptez faire des fichiers, n'oubliez pas qu'il est de votre responsabilité de veiller à respecter la loi. Si un ouvrage appartient au domaine public américain, n'en déduisez pas pour autant qu'il en va de même dans les autres pays. La durée légale des droits d'auteur d'un livre varie d'un pays à l'autre. Nous ne sommes donc pas en mesure de répertorier les ouvrages dont l'utilisation est autorisée et ceux dont elle ne l'est pas. Ne croyez pas que le simple fait d'afficher un livre sur Google Recherche de Livres signifie que celui-ci peut être utilisé de quelque façon que ce soit dans le monde entier. La condamnation à laquelle vous vous exposeriez en cas de violation des droits d'auteur peut être sévère.

À propos du service Google Recherche de Livres

En favorisant la recherche et l'accès à un nombre croissant de livres disponibles dans de nombreuses langues, dont le français, Google souhaite contribuer à promouvoir la diversité culturelle grâce à Google Recherche de Livres. En effet, le Programme Google Recherche de Livres permet aux internautes de découvrir le patrimoine littéraire mondial, tout en aidant les auteurs et les éditeurs à élargir leur public. Vous pouvez effectuer des recherches en ligne dans le texte intégral de cet ouvrage à l'adresse `http://books.google.com`



Chem 558.49

Bd. Jan. 1886.

FROM THE MARY OSGOOD LEGACY.

Received 13 April, 1885.

"To purchase such books as shall be most needed for the College Library, so as best to promote the objects of the College."

SCIENCE CENTER LIBRARY

Bibl
V. 2135

MÉMOIRE

SUR

LA CHIMIE ET LA PHYSIOLOGIE VÉGÉTALES

ET SUR

L'AGRICULTURE,

EN RÉPONSE A LA QUESTION SUIVANTE,

proposée par l'Académie royale de Belgique :

EXPOSER ET DISCUTER LES TRAVAUX ET LES NOUVELLES VUES DES PHYSIOLOGISTES ET DES CHIMISTES SUR LES ENGRAIS ET SUR LEUR FACULTÉ D'ASSIMILATION DANS LES VÉGÉTAUX; INDIQUER, EN MÊME TEMPS, CE QUE L'ON POURRAIT FAIRE POUR AUGMENTER LA RICHESSE DE NOS PRODUITS AGRICOLES. — L'ACADÉMIE DEMANDE QUE LE TRAVAIL SOIT APPUYÉ D'EXPÉRIENCES;

PAR

HENRI LE DOCTE,

Agronome-cultivateur.

(*Ouvrage qui a obtenu la médaille de vermeil au concours de* 1848.)

BRUXELLES,

M. HAYEZ, IMPRIMEUR DE L'ACADÉMIE ROYALE.

1849.

ACADÉMIE ROYALE

DES SCIENCES, DES LETTRES ET DES BEAUX-ARTS DE BELGIQUE.

MÉMOIRE

SUR LA

CHIMIE ET LA PHYSIOLOGIE VÉGÉTALES

ET SUR

L'AGRICULTURE.

MÉMOIRES COURONNÉS

ET

MÉMOIRES DES SAVANTS ÉTRANGERS.

MÉMOIRES COURONNÉS

ET

MÉMOIRES DES SAVANTS ÉTRANGERS,

PUBLIÉS PAR

L'ACADÉMIE ROYALE

DES SCIENCES, DES LETTRES ET DES BEAUX-ARTS DE BELGIQUE.

COLLECTION IN-8°. — TOME III. (2me *Partie.*)

BRUXELLES,

M. HAYEZ, IMPRIMEUR DE L'ACADÉMIE ROYALE.

1849.

MÉMOIRE

SUR

LA CHIMIE ET LA PHYSIOLOGIE VÉGÉTALES

ET SUR

L'AGRICULTURE,

EN RÉPONSE A LA QUESTION SUIVANTE,

proposée par l'Académie royale de Belgique :

EXPOSER ET DISCUTER LES TRAVAUX ET LES NOUVELLES VUES DES PHYSIOLOGISTES ET DES CHIMISTES SUR LES ENGRAIS ET SUR LEUR FACULTÉ D'ASSIMILATION DANS LES VÉGÉTAUX; INDIQUER, EN MÊME TEMPS, CE QUE L'ON POURRAIT FAIRE POUR AUGMENTER LA RICHESSE DE NOS PRODUITS AGRICOLES. — L'ACADÉMIE DEMANDE QUE LE TRAVAIL SOIT APPUYÉ D'EXPÉRIENCES.

PAR

HENRI LE DOCTE,

Agronome-cultivateur.

(Ouvrage qui a obtenu la médaille de vermeil au concours de 1848.)

BRUXELLES,

M. HAYEZ, IMPRIMEUR DE L'ACADÉMIE ROYALE.

1849.

Chem 558.49

~~V 2435~~

APR 18 1935

Mary Coyne Sanford.

MÉMOIRE

SUR LA

CHIMIE, LA PHYSIOLOGIE VÉGÉTALE

ET

L'AGRICULTURE,

EN RÉPONSE A LA QUESTION SUIVANTE,

proposée par l'Académie royale de Belgique :

EXPOSER ET DISCUTER LES TRAVAUX ET LES NOUVELLES VUES DES PHYSIOLOGISTES ET DES CHIMISTES SUR LES ENGRAIS ET SUR LEUR FACULTÉ D'ASSIMILATION DANS LES VÉGÉTAUX. INDIQUER, EN MÊME TEMPS, CE QUE L'ON POURRAIT FAIRE POUR AUGMENTER LA RICHESSE DE NOS PRODUITS AGRICOLES;

PAR

HENRI LE DOCTE,

Agronome-cultivateur.

(Ouvrage qui a obtenu la médaille de vermeil au concours de 1848.)

MÉMOIRE

SUR

LA CHIMIE, LA PHYSIOLOGIE VÉGÉTALE

ET

L'AGRICULTURE.

PREMIÈRE PARTIE.

INTRODUCTION.

La véritable gloire consiste à faire ce qui mérite d'être écrit et à écrire ce qui mérite d'être lu.
PLINE.

L'Académie, en demandant l'exposition et la discussion des travaux et des nouvelles vues des chimistes et des physiologistes sur les engrais et sur la faculté d'assimilation dans les végétaux, ne peut avoir eu d'autre but que de voir élucider, par des recherches suivies et des expériences exactes, certains points encore obscurs de la physiologie végétale et de l'agriculture.

Envisagée dans un sens très-large, la question qui a fait l'objet de notre étude ne paraît pas susceptible, du moins quant à présent, de recevoir la solution que l'on pourrait se croire en droit d'exiger. Cela résulte naturellement de l'examen des travaux les

plus estimés, où une foule de problèmes que la matière comporte ont à peine été effleurés, et probablement à cause des nombreuses difficultés qui se présentent lorsqu'on veut pénétrer les mystères dont ils sont entourés. Ces difficultés, que nous cherchons à rendre apparentes, moins dans le but de nous concilier une indulgence qui ne saurait nous faire défaut, eu égard à nos efforts et à nos sacrifices, que dans le dessein de prouver l'importance de la question que nous avons osé aborder, deviennent surtout visibles lorsqu'on réfléchit aux nombreuses contradictions qui caractérisent la plupart des nouvelles vues émises sur les engrais et leur faculté d'assimilation.

Pour ne pas augmenter notre travail par un exposé de faits sur lesquels on est généralement d'accord, il nous a paru convenable de négliger toute discussion sur les engrais qui n'ont qu'une valeur secondaire et dont les propriétés sont suffisamment connues; par le même motif, nous avons cru pouvoir nous abstenir d'entrer dans des détails sur l'utilité d'une bonne organisation des bibliothèques rurales de l'enseignement et du crédit agricoles, sur les avantages que peuvent offrir les fermes modèles et les voyages agronomiques faits à l'étranger, et enfin, sur la grave question du défrichement de nos terres incultes, question qui fait l'objet d'un concours particulier, lequel, il faut l'espérer, fera éclore des mémoires capables de satisfaire aux vœux exprimés par l'Académie et le pays tout entier. Tous ces points peuvent, dans notre conviction, contribuer efficacement au progrès de notre agriculture; mais ils ont déjà été amplement développés dans des ouvrages spéciaux et signalés à l'attention des autorités supérieures : M. le Ministre de l'intérieur, dans sa haute sollicitude pour les intérêts agricoles, a su les accueillir avec bienveillance, pour en faire l'objet d'un examen sérieux au congrès agricole qui doit s'ouvrir à Bruxelles le 21 septembre prochain.

L'Académie, par le concours qu'elle a ouvert, a fait un appel aux physiologistes, aux chimistes et aux agriculteurs : nous y avons répondu. Notre travail aura-t-il le succès que nous lui

souhaitons? Nous osons l'espérer, parce que cette œuvre est le fruit d'un travail réfléchi auquel nous avons voué un cadre très-large, dans la persuasion qu'elle ne peut avoir en cela que d'autant plus de mérite aux yeux de ceux qui s'occupent sérieusement des vrais intérêts de la science et de l'agriculture.

Le mémoire que nous offrons est divisé en deux parties. La première est consacrée à l'exposition et à la discussion des travaux et des nouvelles vues des physiologistes et des chimistes sur les engrais et sur la faculté d'assimilation dans les végétaux. Nous avons tâché d'y énumérer les sources où les plantes vont puiser leurs éléments constitutifs, en indiquant par quels organes, sous quelles formes et sous quelles influences ils peuvent être absorbés. Nous y avons traité successivement et en particulier du carbone, de l'azote et des matières terreuses et alcalines. Après avoir mis en évidence leur faculté d'assimilation et leur action dans le sol, nous avons recherché leur aptitude à se décomposer avant de s'introduire dans les spongioles et pendant l'acte de la végétation, en ayant soin de ne pas oublier de mentionner leur rôle, considéré sous le point de vue de la nutrition, et leur importance, suivant leur rareté dans la nature et la plus ou moins grande difficulté de se les procurer. A la suite de cette exposition vient l'examen des nouvelles théories sur les engrais, dans lequel nous avons constaté ce qu'elles offrent de réel et de défectueux. Enfin, nous avons clôturé cette première partie par une conclusion renfermant un système nouveau que nous croyons destiné à jouer un rôle important dans la culture des terres arables.

La seconde partie est entièrement consacrée à l'indication des moyens qui peuvent concourir à augmenter la richesse de nos produits agricoles. Là, nous nous sommes spécialement attaché à démontrer la possibilité de faire produire à la terre des récoltes plus abondantes sur une plus petite surface et avec une dépense moins considérable; car, s'il est vrai que ce résultat puisse devenir la conséquence de l'utilisation des matières fertilisantes capables de remplacer les engrais de ferme ou d'y sup-

pléer, il n'est pas douteux non plus que le perfectionnement des pratiques agricoles soit appelé à venir puissamment en aide au cultivateur qui voudra l'atteindre. Nous avons donc jugé indispensable de traiter des assolements, des prairies, de la culture des céréales en ligne, de la chaux, de la marne, des engrais de ferme et des instruments aratoires.

Après avoir discuté ces différentes branches de l'économie rurale dans ce qu'elles offrent de plus obscur, nous avons émis des vues qui n'ont pas encore été spécifiées, et nous sommes arrivé ainsi à mettre à découvert les erreurs qui ont si souvent conduit l'homme des champs dans une voie irrationnelle et ruineuse. Enfin, nous avons terminé par quelques réflexions sur l'érection d'une fabrique d'engrais propre à desservir les exploitations rurales et sur la création d'une société agronomique nationale ayant pour but la propagation des meilleures doctrines de l'art et de la science agricoles.

L'Académie a demandé que le travail soit appuyé d'expériences : la première partie de notre mémoire est étayée sur des déductions théoriques et pratiques, ainsi que sur les expériences que nous avons entreprises depuis plusieurs années sur l'assimilation du carbone et de l'azote, et sur l'action et l'application des sels minéraux et engrais verts. La seconde repose sur des faits acquis par la science ou préconisés par des agronomes distingués, ainsi que sur de nombreuses observations recueillies dans notre domaine agricole et dans diverses autres parties de la Belgique.

Telle est la manière dont nous avons cru devoir envisager la question posée par l'Académie. Si nous sommes parvenu à la résoudre, nous serons heureux d'avoir contribué pour une part à ce que l'on se montre si fier d'augmenter dans le pays : l'aisance et le bonheur du peuple.

Définition des engrais, des amendements et des stimulants.

Les noms d'engrais, de stimulant et d'amendement affectés aux différentes substances employées à la fertilisation de la terre ont toujours été si mal interprétés qu'ils offrent encore aujourd'hui une véritable confusion dans le langage chimique et agricole. Il importe de sortir de ce dédale et d'assigner à ces agents les caractères qui doivent les distinguer entre eux, afin qu'on sache ce que l'on doit définitivement entendre sous chacune de ces dénominations. En conséquence, nous comprendrons :

Sous le nom d'*engrais*, toute matière qui nourrit et qui alimente la plante, soit par un, soit par plusieurs de ses éléments; c'est-à-dire tout principe qui se convertit en la substance même du végétal ou qui s'allie chimiquement aux divers corps organiques créés durant l'acte de la végétation, n'importe les fonctions végétatives qu'il est appelé à remplir ultérieurement dans l'organisme. La chaux, la cendre de bois, les phosphates alcalins ou terreux sont donc des engrais aussi bien que l'humus, l'ulmine et les engrais de ferme; seulement, ils ont une origine, un caractère extérieur, une composition et une action différentes;

Sous le nom de *stimulant* et *d'amendement*, toute matière qui simule dans le sol l'action des engrais, mais qui n'agit qu'extérieurement ou indirectement sur les organes et le développement des plantes.

La différence qui existe entre un stimulant et un amendement, c'est que le premier, dans le milieu réservé au parcours des racines, peut avoir à la fois une action chimique et physique, soit qu'en agissant sur les particules des argiles et des engrais, comme réactif ou comme dissolvant, il facilite et accélère leur assimilation, soit qu'en agissant comme condensateur des vapeurs aqueuses, des gaz et des fluides, ou bien comme conducteur et producteur du calorique et de l'électricité, il devienne ainsi dans le sol le trésorier de l'économie végétale. L'amendement, au contraire, se borne à une simple action mécanique sur la texture ou l'agrégation du sol, soit en allégeant sa ténacité ou sa densité,

soit en augmentant sa cohésion ou son poids spécifique. Tel est le sens que nous croyons devoir attacher aux mots : *engrais*, *stimulant* et *amendement*.

Documents.

Nous donnons ici les expériences faites par M. De Saussure, pour constater si les plantes absorbent les substances dissoutes dans le même rapport qu'elles absorbent l'eau (1), et si elles font un choix de ces substances, lorsque celles-ci ne sont pas vénéneuses (2). Ainsi, les deux plantes citées ci-dessous ont absorbé les sels dissous dans les proportions suivantes :

	BIDENS.	POLYGONUM.
Chlorure de potassium	16	14,7
— de sodium	15	13
Nitrate de chaux	8	4
Sulfate de soude	10	14,4
Chlorhydrate d'ammoniaque	17	12
Acétate de chaux	8	8
Sulfate de cuivre	48	47
Gomme	32	9
Sucre	8	29
Extrait de terreau	6	5

Composition de différentes roches (De Saussure).

	(a) Le granit DU MONT BRÉVEN renferme :	Le roche DU MONT LASALLE contient :	Le calcaire DU RÉCULET ET DE THOIRY contient :
Chaux	1,74	24,36	98 (carbte).
Alumine	13,25	4	0,625
Silice	73,25	30	»
Oxyde de fer	9	13	0,625
— de manganèse			
Acide carbonique	»	27	»
Pétrole	»	»	0,25
Perte	2,76	1,64	0,5

(1) De Saussure, *Recherches chimiques sur la végétation*, p. 247.
(2) Id. *id.* *id.* p. 253.

Composition de trois terres différentes, telle que l'a trouvée M. Sprengel (1).

Le n° 1 est une terre d'alluvion très-fertile, située dans la partie Est de la Frise, autrefois recouverte par la mer, mais que l'on cultive en céréales et en légumineuses depuis 60 ans, *sans jamais la fumer.*

Le n° 2 est un sol fertile des environs de Gœttingen : il produit d'excellentes récoltes de trèfle, de colza, de pommes de terre et de turneps; ces deux dernières plantes viennent particulièrement bien quand elles ont été fumées avec du gypse.

Le n° 3 est un sol très-stérile de Lunebourg.

	N° 1.	N° 2.	N° 3.
Matières salines solubles.	18	1	1
Matières terreuses fines et matières organiques (argile).	937	839	599
Sables siliceux	45	160	400
	1,000	1,000	1,000

Les matières fines, séparées du sable et de la partie soluble, consistaient, sur 1,000 parties, en

	N° 1.	N° 2.	N° 3.
Matière organique.	97	50	40
Silice	648	833	778
Alumine	57	51	91
Chaux.	39	18	4
Magnésie.	8 1/2	8	1
Oxyde de fer	61	30	81
— de manganèse.	1	3	1/2
Potasse	2	trace.	trace.
Soude.	4	id.	id.
Ammoniaque	trace.	id.	id.
Chlore.	2	id.	id.
Acide sulfurique	2	3/4	id.
— phosphorique	4 1/2	1 3/4	id.
— carbonique	40	4 1/2	id.
Perte	14		4 1/2
	1,000	1,000	1,000

(1) J. Johnston, *Éléments de chimie agricole et de géologie*, p. 126 et suiv. Paris, 1846.

Composition du feldspath. (Berthier, TRAITÉ, etc., p. 608) (1).

	FELDSPATH.	ALBITE.	LABRADOR.	ANORTHITE.
	—	—	—	—
Silice	65,9	69,8	53,8	44,5
Alumine	17,8	18,8	26,5	34,5
Potasse	16,3			
Soude	»	11,4	4,0	
Magnésie	»	»	»	5,3
Chaux	»	»	11,0	15,7
Protoxyde de fer	»	»	1,3	0,7

Composition des cendres provenant des plantes récoltées à Bechelbronn (2).

SUBSTANCES qui ONT DONNÉ DES CENDRES.	ACIDES			Chlore.	Chaux.	Magnésie.	Potasse.	Soude.	Silice.	Oxyde de fer, alumine, etc.	Charbon, humidité, perte.
	Carbonique.	Sulfurique.	Phosphoriq.								
Pommes de terre.	13,4	7,1	11,3	2,7	1,8	5,4	51,5	trac.	5,6	0,5	0,7
Betteraves champêt.	16,1	1,6	6,0	5,2	7,0	4,4	39,0	6,0	8,0	2,5	4,2
Navets	14,0	10,9	6,1	2,9	10,9	4,3	33,7	4,1	6,4	1,2	5,5
Topinambours	11,0	2,2	10,8	1,6	2,3	1,8	44,5	trac.	13,0	5,2	7,6
Froment	0,0	1,0	47,0	trac.	2,9	15,9	29,5	id.	1,3	0,0	2,4
Paille de froment	0,0	1,0	3,1	0,6	8,5	5,0	9,2	0,3	67,6	1,0	3,7
Avoine	1,7	1,0	14,9	0,5	3,7	7,7	12,9	0,0	53,3	1,3	3,0
Paille d'avoine [1]	3,2	4,1	3,0	4,7	8,3	2,8	24,5	4,4	40,0	2,1	2,9
Trèfle	25,0	2,5	6,3	2,6	24,6	6,3	26,6	0,5	5,3	0,3	0,0
Pois	0,5	4,7	30,1	1,1	10,1	11,9	35,3	2,5	1,5	trac.	2,3
Haricots	3,3	1,3	26,8	0,1	5,8	11,5	49,1	0,0	1,0	id.	1,1
Fèves	1,0	1,6	34,2	0,7	5,1	8,6	45,2	0,0	0,5	id.	3,1

[1] La faible portion de silice trouvée m'a surpris; les deux analyses ont donné le même nombre.

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie végétale et à l'agriculture*, 2e éd., p. 124. Paris, 1844.

(2) Boussingault, *Économie rurale considérée dans ses rapports avec la chimie, la physique et la météorologie*, t. II, p. 327. Paris, 1844.

Composition des matières récoltées, desséchées dans le vide à la température de 110° centigrades (1).

SUBSTANCES.	CENDRES COMPRISES.					CEND. DÉDUITES.			
	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène.	Azote.	Cendres.	Carbone.	Hydrogène.	Oxygène.	Azote.
Froment	46,1	5,8	43,4	2,3	2,4	47,2	6,0	44,4	2,4
Seigle	46,2	5,6	44,2	1,7	2,3	47,3	5,7	45,3	1,7
Avoine	50,7	6,4	36,7	2,2	4,0	52,9	6,6	38,2	2,3
Paille de froment	48,4	5,3	38,9	0,4	7,0	52,1	5,7	41,8	0,4
— de seigle	49,9	5,6	40,6	0,3	3,6	51,8	5,8	42,1	0,3
— d'avoine	50,1	5,4	39,0	0,4	5,1	52,8	5,7	41,1	0,4
Pommes de terre	44,0	5,8	44,7	1,5	4,0	45,9	6,1	46,4	1,6
Betteraves champêtres	42,8	5,8	43,4	1,7	6,3	45,7	6,2	46,3	1,8
Navets	42,9	5,5	42,3	1,7	7,6	46,3	6,0	45,9	1,8
Topinambours	43,3	5,8	43,3	1,6	6,0	46,0	6,2	46,1	1,7
Pois jaunes	46,5	6,2	40,0	4,2	3,1	48,0	6,4	41,3	4,3
Paille de pois	45,8	5,0	35,6	2,3	11,3	51,5	5,6	40,3	2,6
Trèfle rouge, foin	47,4	5,0	37,8	2,1	7,7	51,3	5,4	41,1	2,2
Tiges de topinambours	45,7	5,4	45,7	0,4	2,8	47,0	5,6	47,0	0,4

La cendre d'un bon foin a donné en 100 parties, suivant M. Haidlen (2) :

Silice	60,1
Phosphate de chaux	16,1
— de fer	5,0
Chaux	2,7
Magnésie	8,6
Sulfate de chaux	1,2
— de potasse	2,2
Chlorure de potassium	1,3
Carbonate de soude	2,0
Perte	0,8

I. 1,000 parties de lait ont laissé . . . . . 67,7 parties de cendres.

II. 1,000 49

Ces cendres avaient la composition suivante (2) :

	I.	II.
Phosphate de chaux	47,14	50,81
— de magnés.	8,57	9,45
— de fer	1,43	1,04
Chlorure de potassium	29,38	27,03
Sel marin	4,89	5,03
Soude	8,57	6,64

(1) Boussingault, *Économie rurale*, etc., t. II, p. 291.

(2) Liebig, *Chimie appliquée*, etc., pp. 220 et 251.

EXPÉRIENCES DE HERTWIG (1).

Analyses de quelques cendres végétales (ANNALEN DER PHARMAC., t. XLVI).

100 PARTIES renferment :	Bois de hêtre.	Écorce de hêtre.	Bois de sapin.	Écorce de sapin.	Feuilles de sapin.	Feuilles de pin.	Tabac de Havane.	Tabac de Hanovre.	Fanes de fèves de marais.	Paille de pois I.	Paille de pois II.	Fanes de pommes de terre.	Trèfle, luzerne [a].
Carbonate de potasse. .	11,72		11,30		»	»	6,18	»	13,32	4,16			23,47
— de soude . .	12,37	3,02	7,42	2,95	»	10,72	19,4	1,61	16,06	8,37	4,34	4,69	8,16
Sulfate de potasse. . .	3,49		»		»	1,95	»	11,11	32,4	10,75	11,99		2,23
Sel marin	»	»	»	»	»	»	8,64	9,24	0,28	4,63	3,72	2,28	2,27
Sulfate de soude . . .	»	»	»	»	»	»	7,39	1,09	»	»	»	»	»
Silicate de potasse . .	»	»	»	»	»	3,90	»	»	»	»	»	»	»
Carbonate de chaux . .	49,54	64,76	50,94	64,98	»	63,32	51,38	40,00	39,50	47,81	49,73	43,68	41,61
Magnésie	7,74	16,90	5,60	0,93	»	18,6	7,09	4,27	1,92	4,05	1,38	3,76	6,41
Phosphate de chaux . .	3,32	2,71	3,43	3,03	»	6,35	9,04	17,95	6,43	3,15	1,15	3,73	11,80
— de magnésie .	2,92	0,66	2,90	4,18			»	»	6,66	4,37	7,82		0,91
— de fer . . .	0,76	0,46	1,04	1,04	»	0,88	»	»	3,49	0,90	3,64	1,30	0,81
— d'alumine. .	1,51	0,84	1,75	2,42	»	0,71				1,20		2,75	»
— de manganèse	1,59	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Silice.	2,46	9,04	13,37	17,28	»	10,31	8,26	13,25	7,97	7,81	15,54	29,81	2,26

[a] Analysées par M. Thon.

Analyses d'une bouse de vache (HAIDLEN) (2).

Phosphate de chaux	10,9	Sulfate de chaux.	5,1
— de magnésie. . . .	10,0	Chlorure de potassium, cuivre. .	traces.
— de fer.	8,5	Silice	63,7
Chaux	1,3	Perte	1,3

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 344.
(2) Id. *id.*, p. 250.

CHAPITRE PREMIER.

DU CARBONE ET DE L'HUMUS.

Parmi les agents nourriciers, le carbone est un de ceux qui jouent le rôle le plus important dans la vie végétale. C'est cet élément qui constitue avec l'eau les matières ligneuses, gommeuses, amylacées et sucrées des plantes. Mais d'où peut provenir le carbone des plantes, sous quelles formes de combinaisons est-il absorbé, comment et sous quelles influences parvient-il à faire partie de l'organisation?

Le carbone des plantes peut provenir de l'acide carbonique de l'air ou du même gaz qui se dégage dans le sol par la décomposition des matières organiques. Pendant le jour, c'est-à-dire sous l'influence des rayons solaires, les parties vertes des végétaux en vie absorbent constamment dans l'air de l'acide carbonique, qui subit immédiatement une décomposition dans l'organisme. Les plantes retiennent le carbone et rejettent l'oxygène dans l'atmosphère. M. Boussingault a vu des feuilles de vigne, enfermées dans un ballon, prendre tout l'acide carbonique de l'air qu'on dirigeait à travers ce vase, quelque rapide que fût le courant (1). MM. Priestley et Senebier ont également démontré la décomposition de l'acide carbonique et l'émission de l'oxygène par les plantes soumises à l'influence de la lumière (2). Ce dernier chimiste a aussi constaté que les plantes décomposent l'acide carbonique qui se trouve dissous dans l'eau absorbée par les tissus ligneux.

(1) Dumas et Boussingault, *Essai de statique chimique des êtres organisés*, etc., p. 23, 3me édition. Paris, 1844.

(2) Liebig, *Introduct. au traité de chimie organique*, p. XLV. Bruxelles, 1843.

Plus les rayons lumineux arrivent directement, plus aussi la décomposition est rapide; cette faculté est, par cela même, considérablement réduite à la lumière diffuse ou réfléchie. On a même reconnu que les végétaux exhalent, pendant la nuit, une assez grande quantité d'acide carbonique. Ce fait a laissé supposer longtemps que ce gaz était engendré dans l'organisme même, par l'union de l'oxygène de l'air ambiant avec le carbone fixé dans les tissus, comme cela a lieu pour les huiles volatiles et aromatiques, qui se résinifient par la présence de l'oxygène; mais on a pu enfin se convaincre, par de nouvelles observations, que l'acide carbonique, puisé dans le sol, contribue pour une part à l'émission nocturne signalée.

Il semblerait même, selon MM. Dumas et Boussingault, que ce dégagement serait l'unique conséquence de la succion des racines. Voici comment ils s'expriment : « On dit que les plantes produisent de l'acide carbonique pendant la nuit; il faut dire que les plantes, en pareil cas, laissent passer de l'acide carbonique emprunté au sol (1). » Cependant, nous ne pourrions nous rallier entièrement à cette opinion sans la voir appuyée sur des recherches et des expériences concluantes. Nous voulons bien admettre, avec ces physiologistes, que l'acide carbonique puisé dans le sol par les racines passe dans la tige, de là dans les feuilles et finit par s'exhaler dans l'atmosphère sans altération; mais rien ne nous paraît prouver jusqu'ici que cet acide expulsé de la plante, pendant la nuit, dérive totalement de celui qui est aspiré du sol, et qu'il ne s'en forme point dans son intérieur, alors surtout qu'il est constant, comme le fait très-bien observer M. Martens, « que les plantes renferment beaucoup de principes, tels que le tannin, des essences, etc., etc., qui, par leur seul contact avec l'oxygène, doivent produire de l'acide carbonique (2). »

L'acide carbonique qui pénètre du sol dans les plantes peut

(1) Dumas et Boussingault, *Essai de statique chimique*, etc., p. 24.

(2) *Bulletin de l'Académie royale des sciences, des lettres et des beaux-arts de Belgique*, 1847, II^e^ partie, p. 450.

provenir, soit de l'air par les eaux pluviales, soit de l'oxydation des matières organiques, sous l'influence des rayons chimiques de la lumière. Ce gaz, aussi bien que celui qui est emprunté à l'atmosphère par les feuilles des plantes, concourt à la formation de leur partie organique. Cette assimilation aux dépens de l'air est proportionnelle à l'extension des organes foliacés; tandis que celle du sol est relative, dans la plupart des cas, à la quantité de matières combustibles qui s'y trouvent en décomposition.

Mais le carbone des plantes ne peut-il pas aussi émaner d'une autre source? Certains principes organiques auxquels donne naissance la décomposition de l'humus, ne peuvent-ils pas être absorbés directement et produire ainsi un accroissement dans la masse végétale?

Le fumier, provenant des excréments solides et liquides des animaux, de la paille et d'autres matières végétales, déposé dans le sol et favorisé de l'action simultanée de l'eau, de l'air et de la chaleur, se décompose peu à peu au profit de la végétation et prend ensuite la forme d'une substance brune, noirâtre et grasse appelée *humus* ou *terreau.*

Dans les terres cultivables, l'action des substances organisées, réduites à l'état d'humus, continue à s'exercer, mais avec une certaine lenteur qui est proportionnée au degré de fermentation de la matière. Celle-ci, avec le temps, passe de plus en plus à une modification insoluble jusqu'à ce qu'elle constitue un corps stable indestructible appelé *charbon* ou *pourri*, dont l'effet utile, dans les terres arables, se borne à une simple action mécanique dont nous aurons lieu de parler plus loin.

Le terreau ne provient pas seulement de l'altération spontanée du fumier, « il est aussi le résultat de la décomposition des êtres organisés qui vivent et meurent à la surface de la terre végétale. Chaque année, les racines, les tiges, les branches et les feuilles des plantes fournissent une grande quantité d'humus par leur destruction; il en est de même des animaux et des insectes qui, pendant leur vie et après leur mort, contribuent à le former par

leurs déjections et leurs dépouilles (1). » Il est donc facile, d'après ce simple exposé, de reconnaître que le terreau est loin d'avoir partout cette composition chimique identique qu'on lui prête généralement, et l'on conçoit, dès lors, qu'il peut se former, durant sa décomposition, une variété de principes organiques, tels que les acides ulmique, humique, séique, sacchulmique, etc., etc. (2), qui doivent avoir respectivement leur part d'influence sur la croissance des plantes.

Nous ne nous arrêterons pas à étudier tous ces composés dans les rapports qu'ils ont avec la végétation. Cette étude ne saurait devenir profitable aussi longtemps que de nouvelles recherches ne seront venues soulever le voile dont quelques-uns d'entre eux sont encore couverts. Le seul point qui doive nous occuper ici est celui de savoir si la solution de l'extrait de terreau ou, pour nous exprimer plus clairement, si l'acide ulmique que l'on précipite d'une décoction alcaline peut acquérir, en présence des alcalis, la propriété de pénétrer directement dans les plantes et de leur servir ainsi de nourriture. Le mode d'action de cette substance nous paraît devoir mériter un examen tout particulier, alors surtout qu'un grand nombre de chimistes considèrent ces produits comme les principaux aliments des plantes. Nous chercherons donc à élucider le rôle nutritif qu'ils jouent et sur lequel nos physiologistes ne sont encore nullement d'accord.

On avait toujours admis jusqu'en ces derniers temps que les plantes peuvent utiliser directement la solution de l'extrait de terreau; mais M. Liebig (3) est venu nier cette assimilation en s'appuyant sur les expériences de M. Hartig (4) tendant à prouver que les racines des plantes en vie et au contact d'une solution organique d'humus n'aspirent que l'eau et laissent intacte la

(1) *Cours complet d'agriculture, ou nouveau dictionnaire d'agriculture théorique et pratique*, etc., etc., tom. XVII, p. 203. Paris, 1834.

(2) On obtient ces produits en traitant la tourbe, les lignites, la fibre ligneuse, etc., par les alcalis.

(3) Liebig, *Introduction au traité de chimie*, etc., p. XLI.

(4) Id. *id.* *id.*, p. CLVII.

matière extractive. Cependant M. De Saussure (1), ayant répété les expériences de M. Hartig avec les mêmes plantes, a obtenu un résultat contraire; car la liqueur, résidu de la végétation, lui a donné 2 centigrammes d'ulmate de potasse, qui contenait 9 milligrammes d'humus. Ce chimiste a pensé, d'après cela, que, dans l'expérience de M. Hartig, les racines des végétaux étaient dans un état de souffrance.

Pour démontrer que les plantes absorbent dans la terre des matières organiques dissoutes qu'elles élaborent dans leurs vaisseaux, ou pour bien apprécier le mode d'action de l'acide ulmique, il convient que celui-ci soit associé à une base alcaline et que le sel formé soit disposé de telle sorte qu'avant de céder au pouvoir des racines, il ne soit point sujet à une altération spontanée, ni à une réaction chimique avec les sels minéraux qui doivent l'accompagner pour assurer le développement des plantes. Il importe aussi d'opérer sur les plantes pendant toute la période de leur croissance; il faut enfin prouver qu'il y a absorption de la substance organique dans le corps du végétal et que celle-ci peut être assimilée; car il pourrait arriver, comme cela a lieu pour la teinture de bois de Brésil, etc., que l'on constate sa présence dans la séve, sans que ce fait indique qu'elle soit propre à l'élaboration.

J'ai fait une expérience qui jettera probablement quelque lumière sur l'absorption directe et sur l'assimilation de l'acide ulmique. Bien que les difficultés qui entourent constamment l'établissement de semblables essais paraissent d'un ordre assez complexe, j'ai néanmoins cherché, comme on pourra le voir, à les soulever. Voici cette expérience :

Nous fîmes germer 12 graines d'avoine dans du sable calciné, lavé et humecté avec de l'eau distillée. Après 16 jours d'attente, nous pûmes enlever, sans léser les racines, une partie des jeunes plantes produites, pour les suspendre au-dessus de plusieurs fla-

(1) Le comte de Gasparin, *Cours d'agriculture*, seconde édition, t. I^er^, p. 110. Paris, 1846.

cons d'eau distillée, placés à l'abri des poussières atmosphériques, dans un cabinet légèrement aéré.

Trois flacons *A* reçurent des sels et des oxydes métalliques exempts de matières organiques, d'alcalis et de leurs radicaux. Trois flacons *B* reçurent le même traitement, plus 0gr,55 d'ulmate de potasse (1) pour 100 grammes d'eau.

Ces six flacons furent affectés à la nourriture de six plantes, c'est-à-dire que chacun des flacons *A*, recevant deux plantes pendant 48 heures, en était privé lorsque celles-ci étaient transportées dans les flacons *B*, où elles séjournaient pendant 6 heures du jour. Cette transmission des plantes d'un vase à l'autre eut lieu pendant le temps que dura la végétation.

Pour empêcher toute décomposition et enlever toute trace de matières adhérentes qui auraient pu avoir quelque influence sur le développement des plantes, chaque fois que celles-ci furent changées de vase; la solution organique fut renouvelée et les racines convenablement lavées dans des bassines et avec assez de précautions pour ne pas mutiler les radicelles.

Comme point de comparaison, deux autres plantes furent soumises à des procédés exactement semblables aux précédents, avec cette seule différence que, dans la solution des flacons *B*, la potasse du sel organique fut remplacée par un équivalent de *potasse chlorhydratée*. Enfin, deux autres plantes furent également traitées de la manière qui vient d'être indiquée; mais au lieu de plonger dans une dissolution de chlorhydrate de potasse, leurs racines baignaient dans une dissolution de bicarbonate de cette base.

Les feuilles primordiales de toutes les plantes conservèrent, les douze premiers jours, une belle vigueur. Il se manifesta ensuite une petite différence qui devint de plus en plus apparente en faveur de la solution de l'extrait de terreau et du bicarbonate de potasse. Les plantes traitées avec de l'ulmate tallèrent. Chaque

(1) J'ai obtenu ce sel en faisant macérer du terreau des landes ardennaises avec une solution de carbonate de potasse. La matière filtrée et traitée par de l'acide sulfurique a donné un précipité qui, purifié de l'acide adhérent, a produit, avec la potasse, l'ulmate dont il est ici question.

graine ensemencée produisit deux tiges d'assez belle venue, beaucoup moins riches cependant que celles qui se récoltent dans nos champs, et donna, en moyenne, 24 graines bien développées.

Les deux plantes qui avaient reçu un bicarbonate alcalin offrirent, au moment d'accomplir leur fructification (1), une végétation plus belle et plus vigoureuse que celle traitée avec du chlorhydrate de potasse, mais elles furent moins riches que celles traitées avec des parties extractives solubles de l'humus. Ce rapprochement entre les différents produits nous donne à croire que le carbone des sels minéraux carbonatés participe à la production organique des plantes.

Les plantes privées de toute matière organique restèrent proportionnellement faibles et rabougries. Chaque graine ensemencée ne produisit qu'une tige; et celle-ci ne donna que 14 graines d'une assez bonne conformation.

Les produits donnèrent :

DÉSIGNATION.	NOMBRE		POIDS des tiges et graines sèches.
	de tiges obtenues.	de graines ensemencées.	
Avec ulmate	4	2	4,67
Sans ulmate	2	2	1,40
Différence. . .	2	»	3,27

Les résultats de nos investigations sont, comme on peut le voir, très-tranchées en faveur de l'assimilation du carbone ou des éléments de l'ulmate. Ils ont été plus caractérisés que nous ne l'aurions cru; car le produit organique résultant de la plus-value

(1) Les tiges des deux plantes soumises à l'action du bicarbonate de potasse ont été brisées par suite de la chute d'un vase, cette circonstance a mis fin à mes observations sur l'influence de ce sel.

des plantes qui avaient reçu des matières extractives du terreau, renferme une quantité de carbone relativement beaucoup plus grande que celle qui a pu être introduite par les racines, ce qui tend à nous faire croire que l'incorporation de la matière extractive aura augmenté la surface absorbante des feuilles qui, à leur tour, auront enlevé à l'air la quantité correspondante de carbone.

La différence qui s'était manifestée, durant la végétation, entre les plantes traitées de manières différentes, nous démontrait déjà que la matière organique de l'humus était absorbée par les végétaux et concourait à leur développement; mais, pour nous en assurer d'une manière plus positive, nous fîmes plonger, pendant quelque temps, les racines de deux belles plantes provenant des flacons *B* dans une dissolution concentrée d'ulmate de potasse. Après quoi, elles furent extraites des vases et leurs racines furent parfaitement lavées. Les eaux de lavage réunies à celles du flacon furent soumises à l'examen. Nous pûmes constater en premier lieu que la solution, ramenée à un degré de concentration égale à celle préexistante, avait éprouvé une décoloration; puis, que l'extrait de la liqueur originaire avait perdu 10 centigrammes. Ce chiffre représente la quantité d'ulmate absorbée par les plantes dans l'espace de cinq jours. Ces plantes ayant, en outre, été exprimées sans retard, nous avons pu, immédiatement après l'extraction en faire analyser la séve, laquelle ne donna aucune réaction capable de déceler la moindre trace d'acide ulmique. Une partie de cette séve fut également analysée par M. De Koninck, et les recherches de ce chimiste ne donnèrent lieu à aucune observation contraire. Puisqu'il n'a pas été possible de découvrir l'ulmate de potasse en circulation dans les vaisseaux des plantes soumises à son action, nous sommes porté à admettre qu'introduite dans les organes radicellaires, et peut-être bien aussi dans les tissus ligneux ou herbacés, la matière organique du terreau a dû *s'y utiliser instantanément.*

La séve dont il vient d'être parlé, renfermait une petite portion de potassium, combinée au chlore provenant d'un chlorure

calcique. La cendre de deux plantes (tiges et graines, flacons *B*) contenait une quantité très-appréciable de potasse carbonatée; c'est-à-dire que la proportion de cet alcali fixée dans les deux graines semées était sensiblement plus faible que celle contenue dans les plantes auxquelles ces graines avaient donné naissance. Or, comme la base de ce chlorure et de ce carbonate se trouvait primitivement alliée avec l'acide ulmique, comme, d'une autre part, ces deux substances ne pouvaient ni réagir chimiquement avec d'autres corps, ni s'introduire isolément dans les organes aspiratoires du végétal (*à moins de supposer que les spongioles aient la faculté de les désunir et d'aspirer la base du sel à l'exclusion de l'acide, supposition qui n'est pas fondée si l'on s'en rapporte aux lois qui semblent régir l'absorption des corps par les racines, et qui devient tout à fait inadmissible d'après ce qui a été exposé plus haut*), nous devons nécessairement conclure que l'ulmate de potasse circulant dans la partie séveuse *a dû y subir une décomposition* sous l'influence du principe vital, d'abord pour que la plante ait pu s'approprier le carbone ou les éléments organiques de la matière extractive, et ensuite pour que le sel *ait pu* abandonner sa base au chlore ainsi qu'aux acides végétaux engendrés durant la végétation.

Nous pouvons donc dire, en opposition à l'opinion de M. Liebig, que l'humus doit agir favorablement sur la végétation autrement que par la source d'acide carbonique qu'il offre, et que, contrairement aux recherches de M. Hartig, il doit acquérir dans le sol, par l'intermédiaire de l'eau et des alcalis, la faculté de céder directement du carbone aux plantes.

Nous voyons, d'après ce qui précède, que la solution de l'extrait de terreau peut suppléer au manque d'acide carbonique de l'air et remplacer, jusqu'à un certain point, le même gaz qui est produit dans le sol par l'érémacausie des substances organiques. Mais cette faculté n'est-elle point réciproque? Si, par exemple, on offrait aux plantes une atmosphère plus chargée d'acide carbonique, leur développement n'augmenterait-il pas proportionnellement? Si l'on mettait artificiellement au contact des

radicelles un courant d'acide carbonique, n'obtiendrait-on point un résultat analogue et, dans cette supposition, ne serait-il pas possible de remplacer, dans l'alimentation végétale, le carbone qui dérive des matières organiques empruntées directement au sol? L'extrait d'humus, l'humus lui-même est-il réellement indispensable à la vitalité et à l'accroissement des plantes? Des végétaux croissant sur un sol riche en substances minérales, mais privé d'engrais de ferme ou d'autres substances artificielles capables de dégager de l'acide carbonique, peuvent-ils tirer de l'air et du sol une quantité de carbone suffisante pour acquérir un grand développement?

Nous avons cherché à résoudre ces problèmes intéressants qui forment, en grande partie, la base d'une nouvelle théorie émise par M. Liebig; si nous nous abstenons de les aborder ici, c'est que notre intention est d'y revenir bientôt.

CHAPITRE II.

DE L'AZOTE, DE L'AMMONIAQUE ET DE L'ACIDE NITRIQUE.

L'azote, dans la vie organique, joue un rôle extrêmement important. On a cru longtemps qu'il n'y avait que les matières animalisées qui continssent cet élément; mais des recherches récentes sont venues confirmer sa présence, d'abord dans toutes les graines, et ensuite dans presque toutes les autres parties des plantes.

Sous quelle forme et de quelle manière la nature offre-t-elle aux plantes l'azote renfermé dans les divers sucs, l'albumine, le gluten et les graines?

Quelle part prennent respectivement l'azote libre de l'air et l'azote des sels ammoniacaux et des azotates à l'acte d'assimilation dans les plantes?

C'est sur la connaissance de ces faits que s'appuie naturellement la véritable théorie des engrais qui doit servir de pivot à notre agriculture. Nous exposerons donc sur ce sujet les opinions principales des physiologistes et des chimistes, et nous tâcherons, s'il y a lieu, de donner ensuite une solution satisfaisante aux questions qui viennent d'être posées.

MM. Priestley et Ingenhousz (1) ont été portés à admettre, par une suite d'expériences, qu'il y a absorption sensible d'azote pendant la végétation des plantes placées dans une atmosphère limitée, ce qui, selon eux, démontrait que les plantes possèdent la propriété de s'assimiler l'azote de l'air. Ces expériences furent répétées avec des soins tout particuliers et continuées beaucoup plus longtemps par M. De Saussure (2); mais cet observateur n'obtint pas des résultats semblables aux précédents; il crut même apercevoir une légère exhalation d'azote, ce qui lui fit supposer que les plantes ne condensent point sensiblement ce gaz. Il ajoute que les expériences de MM. Senebier et Woodhouse confirment cette supposition.

Si l'on examine les dispositions qui ont été prises pour assurer le succès de ces expériences, il est facile de voir qu'il n'était guère possible d'arriver à des résultats positifs et concluants. En opérant sous l'eau, comme l'ont fait les physiologistes que nous venons de citer, et en renouvelant la plante à plusieurs reprises pendant le temps de l'expérience, on n'a pas pu éviter le mélange de l'air extérieur avec celui confiné dans le récipient où s'accomplissait la végétation.

M. Boussingault (3) s'est livré à des expériences multipliées

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie végétale*, p. 327. Paris, 1844.

(2) On pourra consulter pour les détails de ces expériences l'ouvrage de M. De Saussure : *Recherches chimiques sur la végétation*, p. 206.

(3) Boussingault, *Économie rurale*, etc., t. II, p. 309 et suiv.

sur la culture de diverses plantes formant une rotation quinquennale. Après avoir dosé l'azote des engrais et celui contenu dans les récoltes, il a constamment trouvé que le premier excède le second, et il admet d'une manière générale que cet azote en excès provient de l'atmosphère. Il pense, en outre, sans toutefois pouvoir en préciser le mode d'assimilation, que ce principe peut entrer directement dans l'organisme des plantes, si leurs parties vertes sont aptes à le fixer, et que cet élement peut être porté dans les végétaux par l'eau, toujours aérée, qui est aspirée par leurs racines. Ce physiologiste ne se refuse cependant pas à croire qu'il existe dans l'air une quantité infiniment petite de vapeurs ammoniacales, comme l'ont observé plusieurs physiciens (De Saussure, Liebig).

D'après ces expériences, on est porté à croire que l'azote des plantes a l'atmosphère pour origine : c'est d'ailleurs ce que viennent corroborer d'autres faits pratiques. On sait, en effet, que, dans les exploitations rurales, on exporte, toutes les années, une certaine somme d'azote sous forme de substances alimentaires, sans que la quantité d'azote qui se produit dans l'économie au détriment de la terre soit diminuée. Or, puisqu'il ne s'en produit que peu ou point dans le sol arable, puisque, d'un autre côté, il n'est pas amené de l'extérieur une quantité d'azote proportionnelle à celle qui est annuellement jetée dans le commerce, il paraît évident que cet élément de fécondité dérive de l'atmosphère. Mais sous quelles formes arrive-t-il dans les plantes? Voilà ce qu'il importe de savoir, et c'est ce que les expériences de M. Boussingault ne constatent pas d'une manière décisive.

L'excédant en azote constaté dans la récolte par ce physiologiste ne démontre pas, à nos yeux, que les plantes aient enlevé cet élément à l'atmosphère plutôt qu'ailleurs. La quantité d'ammoniaque que les eaux pluviales amènent sans cesse sur le sol, n'est-elle pas, par exemple, plus considérable que ne l'avaient d'abord prévu les physiciens, et n'aurait-elle pas pu contribuer ainsi à accumuler les principes albumineux, etc., dans les

plantes? Les substances organiques, alors même qu'elles ne renfermaient pas de principes azotés, ne pouvaient-elles pas en créer sous une forme assimilatrice durant l'accomplissement des phénomènes qui accompagnent leur combustion lente?

M. Boussingault (1) a tenté d'autres expériences dans une terre exempte de matière organique. Les conclusions de ses recherches ont été, à peu de chose près, les mêmes que les précédentes. Il a trouvé que le trèfle et les pois ont acquis, par la culture, une quantité d'azote appréciable à l'analyse; tandis que, pour le froment et l'avoine, obtenus dans les mêmes conditions, il n'a pu constater un gain en azote. Comme la terre artificielle dont il a fait usage avait été préalablement calcinée et déposée dans un pavillon dont les fenêtres restaient hermétiquement fermées, on doit croire avec lui que le trèfle et les pois ont puisé directement leur azote à l'air. Cependant, il resterait encore à décider si l'eau distillée dont on s'est servi ne renfermait point d'ammoniaque (2), si la terre artificielle ne renfermait point d'azote sous forme de nitrates et si ces substances azotées n'ont point participé à la production des principes immédiats des plantes. Toutes ces circonstances, ainsi que plusieurs autres dont nous aurons bientôt à parler, jettent du doute sur la fixation de l'azote atmosphérique.

M. Liebig (3) semble rejeter toute idée qui tendrait à laisser supposer que le gaz azote peut être assimilé; il dit, en s'appuyant principalement sur les résultats obtenus par la plupart des expérimentateurs, qu'on n'a aucune preuve directe en faveur du rôle nutritif de l'azote atmosphérique, et que, jusqu'à présent, on ne pourrait pas même citer à cet égard des preuves indirectes.

(1) Boussingault, *Économie rurale*, etc., t. I, p. 72.

(2) L'eau distillée trouble toujours le sous-acétate de plomb, en raison du carbonate d'ammoniaque qu'elle renferme; ce n'est qu'en ajoutant à l'eau, avant de la distiller, de l'alun ou un acide minéral qu'on peut l'en priver complétement (Liebig, *Chimie appliquée*, etc., p. 63).

(3) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie végétale*, etc., p. 327.

On le voit, le rôle que joue l'azote de l'air sur le phénomène de la nutrition des plantes est encore très-obscur. Les recherches qui ont été tentées dans cette direction sont insuffisantes; les chances d'erreurs auxquelles les expériences ont été soumises, les résultats opposés auxquels elles ont donné lieu, ne nous permettraient point encore de nous prononcer avec certitude sur l'une ou l'autre des opinions émises, si de nouvelles expériences n'avaient été faites. Ces expériences, nous les avons entreprises et nous nous réservons d'en communiquer les résultats, après avoir présenté quelques considérations sur l'azote de l'ammoniaque et de l'acide nitrique.

L'existence de l'ammoniaque dans l'atmosphère est aujourd'hui bien établie. On a d'abord constaté sa présence dans les eaux pluviales et dans les eaux de neige; plus tard, on l'a aussi trouvée dans les eaux de fontaine et dans les eaux minérales; nous l'avons également rencontrée dans les tourbières ferrugineuses de l'Ardenne luxembourgeoise. De l'époque de cette grande découverte date l'explication de nombre de phénomènes qui étaient restés jusque-là couverts d'un voile impénétrable. C'est aussi à partir de cette époque que M. Liebig a cherché à détruire cette idée que les plantes prélèvent directement leur azote à l'air, pour faire admettre que l'ammoniaque est seule employée par les organes végétaux à produire les matières azotées qui y sont contenues. Cette théorie a pour base principale les déductions suivantes : « Puisque l'on trouve de l'azote dans tous les lichens qui poussent sur les rocs de balsalte; que les champs produisent plus d'azote qu'on ne leur en amène comme aliment; que l'on rencontre de l'azote dans tous les terrains, dans les minéraux mêmes qui ne se trouvent jamais en contact avec des matières organiques; que dans l'atmosphère, dans les eaux de pluie et de fontaine, dans tous les terrains, on retrouve cet azote sous la forme d'ammoniaque, comme produit de la destruction des générations antérieures; que la production des principes azotés, enfin, augmente dans les plantes avec la quantité d'ammoniaque qu'on leur offre dans le fumier animal, on peut

en conclure en toute sûreté que c'est l'ammoniaque de l'atmosphère qui fournit l'azote aux plantes (1). »

Sans partager entièrement les idées de M. Liebig, nous pensons néanmoins avec lui que l'azote de l'ammoniaque prend part à la nutrition des plantes. C'est là, du reste, une opinion que les physiologistes tendent à préconiser. Tous ceux qui ont porté leurs vues sur les applications agricoles reconnaissent l'efficacité de l'ammoniaque, ou plutôt des sels ammoniacaux, dans les engrais. Ainsi, les démonstrations pratiques nous prouvent que, dans les céréales, la production du gluten est jusqu'à un certain point en rapport avec la somme d'azote contenue dans les engrais offerts à la terre. Or, puisque les engrais ne peuvent point céder leur azote aux plantes à l'état de gaz azote et que, sous nos climats tempérés, et même sous les régions tropicales, les derniers produits de la putréfaction et de la décomposition lente ne peuvent pour ainsi dire, se présenter que sous la forme d'ammoniaque, il est naturel d'admettre que c'est de cet alcali que les plantes de nos terrains cultivés tirent la majeure partie de leurs aliments azotés.

D'autres considérations viennent également appuyer cette théorie; cependant, la relation qui existe entre l'azote des engrais et celui qui est contenu dans les végétaux, les faits pratiques sur lesquels nous venons de nous appuyer et les recherches faites par nos physiologistes ne suffiraient pas pour nous prouver que l'ammoniaque participe aux phénomènes de la vie végétale, si les expériences directes que nous avons entreprises dans ce but n'étaient venues lever les incertitudes qui planaient encore à cet égard.

S'il est bien reconnu que l'ammoniaque sert à entretenir le développement des plantes, ce n'est cependant pas un motif pour croire que celles-ci ne puissent emprunter leur azote à d'autres combinaisons azotées.

La question de savoir si l'azote des nitrates peut ou non être utilisé dans l'organisme végétal a été maintes fois soulevée par

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 81.

nos savants; mais, comme pour l'ammoniaque, il y a absence d'expériences exactes. Voyons cependant à quelle opinion nous devons nous rallier.

M. Boussingault (1) rapporte qu'on a fait, avec le nitrate, des expériences comparatives assez nombreuses, et qu'en admettant leur exactitude, on demeurerait convaincu de son efficacité sur le sol convenablement pourvu d'engrais organique. Il nous dit aussi que M. Barclay, après avoir pris connaissance des essais tentés dans son voisinage, en a fait lui-même quelques-uns dont voici le résumé :

Culture sur un hectare.

RÉCOLTE.	SANS NITRATE.	AVEC NITRATE.	DIFFÉRENCE en faveur du nitrate.
	h.	h.	h.
Froment	27,50	31,25	4,75
Paille	2,465 kil.	2,900 kil.	435 kil.

Cet essai nous montre, à la vérité, qu'une application de nitrate de soude augmente la production organique de la plante; mais elle ne nous permet point de prévoir si l'augmentation produite est due à l'azote plutôt qu'à la base du nitrate.

« On a longtemps observé que les parties les plus fertiles de l'Inde (dit M. Johnston) sont celles dont le sol renferme le plus de salpêtre; que, dans plusieurs parties de cette contrée, le nitrate de soude donnait une force prodigieuse à la végétation; et l'on a fréquemment noté que, après une pluie qui suivait un orage, la végétation semblait rafraîchie et renforcée (2). » Ce professeur conclut de ces faits, qu'il n'y a pas de raison de dou-

(1) Boussingault, *Économie rurale*, etc., t. II, p. 196 et suiv.

(2) Johnston, *Éléments de chimie agricole et de géologie*, traduits de l'anglais, p. 26 et 27. Paris, 1846.

ter que l'acide nitrique agit d'une manière bienfaisante sur la végétation générale du globe, et que c'est de l'acide nitrique, produit dans tout l'univers et rencontré partout, que les plantes paraissent tirer une grande portion de leur azote. « Cependant, ajoute-t-il, si l'on considère la végétation en général et la plus grande quantité d'azote que contiennent les plantes sous tous les climats, elles doivent retirer de l'ammoniaque une partie de cet élément; mais elles le puisent moins à cette source dans les régions des tropiques que dans les contrées qui jouissent d'un climat tempéré (1). » Ces observations nous paraissent de nature à faire admettre que l'azote des nitrates ne reste pas inerte dans l'acte vital des végétaux. Néanmoins, elles ne présentent rien d'assez décisif pour servir de point d'appui à la discussion.

Si le nitrate de soude donne une force prodigieuse à la végétation, ne pourrait-on pas supposer que cette action est due, comme dans l'expérience précédente, à la présence des alcalis qui ont une puissance non équivoque sur les plantes? Si, d'un autre côté, la végétation se trouve rafraîchie et renforcée, ne pourrait-on pas croire, avec autant de raison, que cet état de choses est la conséquence de l'action de l'ammoniaque des eaux pluviales ou bien de l'eau elle-même? Ces questions s'appliquent aussi à l'observation suivante, présentée par M. Thaër : « Les essais faits sur le salpêtre employé en très-petite quantité, ont présenté des résultats beaucoup plus sensibles que ceux qu'on a obtenus du sel marin (2). » Nous ferons cependant remarquer que cette observation a plus de valeur que les précédentes, en ce sens que le sodium du sel marin supplée à la soude dans les plantes; mais elle n'est pas assez concluante pour l'objet de nos recherches.

M. Dumas (3) pense que l'azote arrive dans les plantes et ne

(1) Cette conclusion, portée par M. Johnston, est contraire à une théorie de M. Liebig, qui fixera plus loin notre attention.

(2) Thaër, *Principes raisonnés.*

(3) Dumas et Boussingault, *Essai de statique chimique*, etc., p. 28.

s'y utilise que sous forme d'ammoniaque ou d'acide azotique.

M. Davy, tout en acceptant avec une extrême défiance les résultats de sir Kenelm Digby, sur l'efficacité du nitre dans la culture de l'orge, consent pourtant à croire que l'azote du nitre peut concourir à la production de l'albumine et du gluten (1). Comme on a déjà pu le voir, M. Liebig a une opinion contraire; il nous enseigne que « l'acide nitrique et les nitrates n'ont pas été destinés par la nature à fournir de l'azote aux plantes (2). » Selon ce chimiste, il n'y aurait que l'ammoniaque qui fournirait l'azote à l'albumine végétale (3). Cette théorie est principalement étayée sur l'idée que les matières animales sont indispensables à la formation des nitrières (4), d'où il découlerait que si l'on a lieu d'observer une augmentation de produits dans les terres contenant des nitrates, on ne peut en attribuer la cause qu'aux substances animales, aux alcalis et aux phosphates des parties animales.

Les travaux de M. de Gasparin (5), ainsi que ceux de plusieurs autres chimistes, prouvent, en effet, que l'acide nitrique peut se former par la décomposition des débris animaux qui produisent de l'ammoniaque en nature; mais il n'est pas permis d'en inférer que la partie essentielle du nitre qui recouvre la surface de la terre provient des matières animales; car il est parfaitement établi dans l'esprit du savant appréciateur (6) que, sans addition de manières animales, on peut obtenir une nitrification rapide.

M. Davy a également constaté qu'il se forme du nitrate de chaux et de potasse dans un calcaire feldspathique ne renfermant aucune trace de matières animales (7); or, puisqu'il est

(1) Boussingault, *Économie rurale*, etc., t. II, p. 197.
(2) Liebig, *Introd. au traité de chimie organique*, p. LXII.
(3) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 324.
(4) Id., *id.* *id.* p. 315 et suiv.
(5) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 128 et 129.
(6) Id., *id.* t. I, p. 129.
(7) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 316.

prouvé clairement que des nitrates peuvent se former en l'absence de toute substance organique, il s'ensuit que si les terres nitrifiées augmentent la production des plantes, cette augmentation ne peut être attribuée uniquement aux alcalis, aux phosphates, etc., des matières animales; et, si rien jusqu'ici ne prouve que l'azote des nitrates ne contribue point pour une part à la formation des principes azotés des plantes, peut-on affirmer qu'il reste sans action sur leur accroissement?

La question de l'assimilation de l'azote des nitrates est loin d'avoir reçu une solution satisfaisante. Les résultats qu'apportent les travaux des hommes les plus éminents de la science ne sont encore appuyés que sur des faits vagues ou incertains. Comme pour le rôle de l'ammoniaque, il y a, à ce sujet, absence d'expériences positives. Les contradictions que nous avons rencontrées ne nous étonnent pas, car le problème est difficile à résoudre. Qu'il nous soit même permis d'avouer que ce n'est pas sans avoir éprouvé les craintes les plus sérieuses que nous avons osé aborder les expériences qu'il nécessite et dont voici l'exposé :

Expérience sur l'azote des nitrates. — Un champ graissé depuis un an avec du fumier de ferme ordinaire reçut une certaine quantité de cendres de bois non lessivées; après quoi, il fut partagé en cinq parties égales, et quatre d'entre elles reçurent du nitrate de soude dans des proportions différentes pour chacune d'elles. Le froment récolté donna pour un hectare :

PRÉPARATIONS.	GRAINES OBTENUES.	DIFFÉRENCE en faveur des nitrates.
Sans nitrates.	1,710 kilog.	»
Avec 15 kilog. de nitrates.	1,827 —	117 kilog.
— 20 — —	1,931 —	221 —
— 25 — —	1,965 —	265 —
— 35 — —	1,555 —	»

Quoique la terre fût imprégnée de matières azotées fournies par une fumure appliquée l'année précédente, ces résultats nous indiquent néanmoins une différence marquante en faveur de l'azote des nitrates. Si le compartiment qui avait reçu 35 kilogr. de nitrates n'a pas été aussi productif que les autres, nous croyons devoir en attribuer la cause à la forte dose de sel employé. En opérant sur une terre privée de principes salins, peut-être la base du sel introduit aurait-elle agi très-favorablement sur la production; mais comme l'action de cette base cesse d'être perceptible lorsque le sol en renferme une certaine quantité, il nous paraît logique d'admettre que la différence n'a pu provenir de la soude du nitrate et que le sel a agi par l'azote qu'il contenait. Cependant il ne serait pas impossible que la soude du nitrate eût favorisé l'accroissement des plantes en provoquant l'assimilation des substances minérales du sol; nous avons donc cru indispensable, pour lever tout doute à cet égard, de faire de nouvelles recherches sur l'action de ce sel, et les expériences auxquelles elles ont donné lieu nous ont en même temps permis de constater l'influence de l'azote atmosphérique et de l'azote de l'ammoniaque sur le développement des végétaux.

Expérience sur le gaz azote, sur l'azote de l'ammoniaque et des nitrates.—Comme matière propre à fixer les racines des plantes, nous employâmes du sable. Après en avoir enlevé l'argile fine qui l'accompagnait, nous le traitâmes par de l'eau régale et puis par des lavages soignés à l'eau distillée. A ce sable privé de tout principe azoté, nous ajoutâmes des sels et des oxydes métalliques dans les proportions suivantes :

Carbonate de chaux	4,55	Phosphate de magnésie . . .	5,14
— de magnésie . . .	1,18	— de soude.	6,14
Oxyde de fer.	2,80	Sulfate de chaux	10,80
— de calcium	1,15	Chlorure de sodium.	0,28
Hydrate d'alumine	8,00	Silicates alcalins.	7,00
Phosphate de chaux	10,60		

Cette terre artificielle, composée de 914,49 parties de sable

quartzeux à gros grains et de 57,64 parties de matériaux ajoutés, fut placée en proportions égales dans quatre bassines en porcelaine déposées dans un cabinet vitré et bien fermé. Après en avoir traité une partie avec des sels azotés, nous confiâmes 8 graines de froment à chaque bassine, et lorsqu'elles eurent donné de jeunes plantes, nous en fîmes le triage : les six plus belles furent laissées.

Pendant la végétation, le sable fut entretenu dans un état d'humidité convenable au moyen d'eau distillée préalablement traitée avec de l'acide sulfurique; en outre, toutes les plantes reçurent artificiellement de l'acide carbonique et de la silice gélatineuse. Elles donnèrent à la récolte :

BASSINES.	TRAITEMENT.	PRODUIT.		
		Épis.	Graines.	Poids.
				gr.
A.	Sels sans nitrate et sans ammoniaque .	6	158	2,224
B.	Sels et nitrate de soude sans ammoniaq.	6	283	9,943
C.	Sels et hydrochlorate d'ammoniaq. sans nitrate.	6	278	9,769
D.	Sels, nitrate et carbonate de soude sans ammoniaque.	6	293	10,167

Ces résultats nous conduisent à plusieurs conséquences importantes : nous voyons 1° par *A*, qu'un principe azoté est nécessaire aux plantes pour qu'elles puissent acquérir un développement et une fructification parfaits : *ce qui démontre que l'azote de l'air n'est pas utilisé directement;* 2° par *A* et *C*, qu'on obtient une différence de 7gr,699 en faveur de l'ammoniaque : ce qui nous indique que l'azote de l'ammoniaque a concouru aux phénomènes de la vie végétale; 3° par *B* et *C*, qu'on obtient, *avec de l'ammoniaque*, 9gr,769 de graines, et avec des nitrates, 9gr,943. Or, puisqu'il n'existe qu'une si faible différence dans le rendement entre *B*, traité avec du nitrate, et *C*, traité avec de l'ammoniaque, il s'ensuit que les plantes ont emprunté l'azote des nitrates pour se constituer. On est d'autant

plus convaincu de ce fait, que la bassine *A*, qui n'a pu porter que quelques graines chétives à cause d'un manque d'azote, exclut toute idée que les plantes aient pu emprunter leur azote à une autre source; 4° par *D*, qu'on obtient avec des nitrates et des alcalis carbonatés, 10^{gr},167, ce qui nous autorise à croire, puisqu'il n'existe pas de différence sensible entre ce produit et celui obtenu par *B*, traité avec des nitrates seulement, que le produit réalisé est la conséquence de l'azote des nitrates et non de celui des alcalis.

Mais ces expériences sont-elles bien concluantes et peut-on admettre rigoureusement toutes les conclusions que nous avons tirées? Voilà ce qu'il importe d'examiner.

Pour mettre nos essais à l'abri de toute critique, nous aurions dû savoir si les plantes traitées sans ammoniaque et sans nitrate ne contenaient pas une somme d'azote supérieure à celle qui est renfermée dans les six graines ensemencées. Bien que la récolte de la bassine *A* fût beaucoup plus faible que les autres, il ne serait pas impossible, à en juger par la quantité de graines produites, que celles-ci renfermassent avec les tiges, les feuilles et les racines, une proportion d'azote relativement plus grande que celle qui était contenue dans les graines soumises à la germination. Ceci jette nécessairement du doute sur la fixation de l'azote atmosphérique.

En supposant même que l'analyse nous ait donné un gain en azote, aurions-nous pu certifier que cet excédant a été emprunté directement à l'air ambiant? Nous ne le pensons pas, et cette opinion est fondée sur plusieurs raisons palpables. D'abord, en arrachant, après la levée des graines, deux plantes dans chaque bassine, il a pu se faire qu'il soit resté dans le sable quelques filaments radicellaires capables de produire, par leur décomposition, une certaine quantité de gaz ammoniacal. Ensuite, quoique de grandes précautions aient été prises pour maintenir les essais à l'abri des matières organiques et du contact de l'air atmosphérique, il n'a pas été possible d'éviter toutes les causes qui pouvaient en compromettre l'exactitude; l'air renfermé dans une

chambre contient toujours des poussières fines qui finissent par se précipiter. En troisième lieu, tous les corps étant soumis, par les changements de température, aux lois de la contraction et de la dilatation, et ce phénomène se perpétuant sans cesse, des échanges ont dû nécessairement avoir lieu entre l'air extérieur et celui confiné dans le cabinet où étaient établis les essais. Enfin, il a été difficile d'empêcher l'air atmosphérique, humide ou sec et toujours chargé d'une légère fraction de principes azotés, de pénétrer dans le cabinet chaque fois qu'on devait y entrer pour entretenir les plantes. Toutes ces particularités ne pouvaient-elles pas influer sur le rendement de l'azote dans les végétaux? Et, dans la supposition où les récoltes obtenues sans sels azotés auraient produit une quantité d'azote supérieure à celle des graines, pouvait-on, dans de pareilles circonstances, en conclure que cet excédant provenait directement de l'atmosphère?

Nous devons l'avouer, considérées comme recherches scientifiques, nos expériences, de même que celles faites jusqu'ici sur l'influence des agents azotés, n'offrent pas assez de précision pour fonder une théorie incontestable. Nous avons donc jugé indispensable de faire de nouveaux essais cette année, pour bien éclaircir certains points encore obscurs sur l'assimilation de l'azote, et aussi dans le but de faire disparaître cette incertitude que les raisonnements les mieux établis ne sont pas parvenus à dissiper entièrement.

Les tentatives qui ont pour objet de déterminer avec exactitude l'assimilation de l'azote ou des divers sels minéraux dans les plantes, ne sont pas aussi simples ni aussi faciles qu'on pourrait le croire de prime abord. Les travaux préparatoires qu'elles nécessitent sont très-longs et très-minutieux; c'est seulement en opérant que l'on apprécie les difficultés qui se présentent simultanément et les erreurs innombrables auxquelles peuvent être assujettis des essais de ce genre, si on ne leur consacre des soins tout particuliers. Aussi, si nous avons cru devoir présenter ces observations, c'est moins dans le désir d'acquérir un titre à la bienveillance publique que dans celui de faire voir que nous avons

su non-seulement comprendre l'importance de l'expérience que nous allons rapporter, mais aussi chercher à lui faire acquérir une valeur égale à l'utilité qu'elle peut avoir.

Expérience sur le gaz azote, sur l'azote de l'ammoniaque et l'azote de l'acide nitrique des nitrates.— Cette expérience fut faite dans une serre neuve, d'une très-petite capacité, avec du sable préalablement dégagé de son argile par de grands lavages et exempt de matières organiques et terreuses que nous avions expulsées en le traitant d'abord par de l'eau de pluie (1), et ensuite par de l'acide hydrochlorique à chaud, avant et après lui avoir fait subir une calcination. Cette opération une fois terminée, il fut soumis à de nouveaux lavages à l'eau de pluie et ensuite à l'eau distillée.

A ce sable, composé seulement de quartz et d'une minime quantité de fer partiellement soluble dans les acides, nous ajoutâmes des sels et des oxydes inorganiques dans les proportions qui ont été indiquées à l'expérience précédente. Nous étant assuré qu'il ne renfermait aucune trace de matières azotées, nous le déposâmes en proportions égales dans de grands bocaux en verre de même capacité. Nous transportâmes ces bocaux dans la serre, après en avoir purifié l'air, et nous en soumîmes une partie à différentes préparations qui avaient pour objet d'y introduire des azotates et des sels ammoniacaux.

Dans la crainte que le fer contenu dans le sable ne s'oxydât et n'engendrât ainsi de l'ammoniaque aux dépens de l'azote de l'air et de l'hydrogène de l'eau (question qui n'est pas encore bien décidée par les chimistes), il nous parut prudent de cultiver des plantes d'avoine dans de l'eau distillée contenant des sels minéraux et exempte de fer, d'ammoniaque et d'azotates.

La serre resta hermétiquement fermée : tous les joints furent parfaitement calfatés. Pour intercepter toute communication de l'air atmosphérique dans l'intérieur, nous crûmes devoir y con-

(1) L'eau de pluie dont je fis usage fut recueillie dans un état de grande pureté et portée à l'ébullition. De même, toute l'eau distillée ayant servi à l'arrosement des plantes fut privée de l'ammoniaque qu'elle pouvait contenir.

duire un courant d'air pendant le temps que dura la végétation des plantes. A cet effet, nous fîmes construire une *cargniardelle* (ou vis d'Archimède fonctionnant en sens inverse), qui fut placée dans une remise. Cet appareil était apte à purifier l'air, car après l'avoir aspiré directement à l'atmosphère, il le refoulait dans la serre en le faisant passer, au moyen de tubes en verre, dans quatre éprouvettes disposées pour cet objet et dans deux grands bocaux à trois tubulures.

Les deux premières éprouvettes, dans lesquelles se trouvait de la pierre ponce étendue d'acide sulfurique très-concentré et souvent renouvelé, servirent à condenser les sels azotés et les matières organiques et minérales qui font accidentellement partie de l'air; les deux suivantes, dans lesquelles se trouvait du carbonate de plomb rendu légèrement humide, servirent à fixer l'hydrogène sulfuré (1). Enfin, les deux bocaux où se trouvait de l'eau distillée, furent affectés à la purification du courant qui se rendait dans la serre pour en sortir, après avoir accompli son rôle, par une ouverture proportionnée au volume d'air introduit; de telle sorte qu'il y avait constamment, de l'intérieur à l'extérieur, une légère pression que constatait la marche d'un petit ventilateur.

Comme moteur, nous employâmes une machine électro-magnétique (2) fonctionnant sans interruption (3).

Avant de placer l'appareil, nous nous assurâmes qu'il pouvait retenir les corps que nous venons de signaler : l'ayant fait fonc-

(1) Je ferai remarquer qu'une semblable disposition avait été prise pour étudier le rôle du plâtre dans la végétation, mais un incident regrettable est venu empêcher la continuation de mes recherches à ce sujet.

(2) Cette machine ainsi que l'appareil dont il vient d'être parlé, ont été fort ingénieusement construits par M. Jaspar, fabricant d'instruments de physique et de mathématiques, à Liége.

(3) Il serait intéressant de connaître la quantité de principes azotés et sulfurés que contient l'air atmosphérique. J'aurais pu arriver à cette connaissance en dosant les matières fixées dans mon appareil pour un volume d'air donné; mais l'irrégularité du mouvement qui se manifestait lors du renouvellement des piles, ne m'a pas permis cet examen.

tionner pendant trois jours consécutifs dans une atmosphère très-chargée de gaz et de matières qui font temporairement partie de l'air, nous pûmes nous convaincre, à l'aide de réactifs, que tout l'air destiné à être introduit dans la serre serait dépourvu de substances étrangères.

Afin de pouvoir visiter les essais sans être exposé aux inconvénients que nous cherchions à éviter, nous crûmes devoir établir une petite chambre où passait le courant et dans laquelle il était possible de nous renfermer avec un appareil respiratoire jusqu'à ce que l'air qui s'y trouvait fût identique à celui de la serre.

Pour mieux nous convaincre de l'action du gaz azote et de l'azote de l'ammoniaque et des nitrates sur l'organisation végétale, nous opérâmes sur trois plantes de différentes espèces : sur l'avoine, le trèfle incarnat et la carotte. Plusieurs graines de ces plantes furent lavées, et, après avoir été ramenées à leur état normal par une douce chaleur, elles furent pesées. Une partie d'entre elles fut réservée pour les analyses; une autre, d'un poids égal à un demi-milligramme près, fut placée dans le sable artificiel, entretenu dans un état d'humidité convenable. Chaque bocal reçut trois graines d'une même espèce de plantes.

Deux thermomètres placés à l'ombre, l'un dans la serre, l'autre à l'air libre, nous firent connaître le degré de température existant de part et d'autre, et nous permirent de modifier la chaleur, au moyen d'un voile, chaque fois qu'il s'en produisait un excès dans le lieu clos. Ajoutons encore que de la silice soluble et de l'acide carbonique pur furent procurés artificiellement aux plantes pendant leur croissance, et nous aurons ainsi une connaissance des principaux détails qui se rattachent aux travaux préliminaires de nos expériences. Voici maintenant les résultats auxquels ces expériences ont donné lieu :

La germination des graines fut heureuse; mais lorsque les plantes eurent donné leurs premières feuilles, une différence ne tarda pas à se faire remarquer entre les produits traités différemment : les plantes cultivées sans sels azotés devinrent livides, jaunes et restèrent pour ainsi dire stationnaires dans la marche

de leur développement. Les carottes et le trèfle parurent les plus affectés d'une privation de matières azotées. Nous crûmes même qu'ils succomberaient avant de parvenir au terme de leur fructification.

Le trèfle et l'avoine ne produisirent qu'une tige chacun pour chaque graine semée, et encore ces tiges étaient-elles fort délicates. Chaque tige d'avoine, tant dans le sable que dans l'eau distillée, ne donna que deux graines fines; seulement, les plantes qui avaient crû dans la première condition furent proportionnellement plus riches en ligneux.

Nous fûmes tellement surpris du peu d'extension des plantes traitées sans azote, que nous eussions nécessairement attribué ce fait à une erreur quelconque dans l'application des sels, si nous n'avions eu, comme point de comparaison, une végétation vigoureuse par l'application des sels azotés (1).

Ce qu'il y eut de plus remarquable pendant la végétation des plantes privées d'azote, et pour l'avoine principalement, c'est que les feuilles qui se développèrent les premières prirent successivement une teinte blafarde, et perdirent leur vitalité au fur et à mesure qu'il se formait d'autres organes à l'extrémité supérieure des plantes, sans qu'aucune cause délétère agît sur elles. Ce phénomène n'a pas échappé aux observations de M. Liebig; voici l'explication qu'en donne ce physiologiste, et à laquelle nous nous rallions : « Lorsqu'il y a interruption de l'un ou de l'autre principe indispensable à l'accroissement des plantes, il s'effectue un partage dans la plante elle-même; les parties minérales contenues dans la séve des feuilles déjà développées leur sont enlevées pour servir à l'accroissement des jeunes pousses, et, dès que la graine s'est formée, ces feuilles se mortifient entièrement (2). »

(1) L'année dernière, nous avons pu faire la même remarque (quoiqu'elle fût moins saillante) sur des plantes de froment cultivées en l'absence de quelques principes minéraux (phosphore, alcalis).

(2) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie végétale et à l'agriculture*, p. 176.

Parmi les plantes qui profitèrent des agents nitrogénés, les carottes restèrent les moins belles; néanmoins, elles acquirent un volume au moins quatre fois plus grand que celles qui avaient été traitées sans matières azotées. Le trèfle fut d'une venue plus régulière et plus vigoureuse; chaque graine produisit une tige. L'avoine talla et fut d'une beauté remarquable; chaque graine produisit tantôt deux, tantôt trois tiges surmontées de graines bien conformées.

Les plantes qui purent profiter de l'azote des nitrates furent proportionnellement plus abondantes que celles qui n'avaient reçu qu'un sel ammoniacal; cependant, nous ne saurions assurer positivement si la potasse du nitrate n'a pas eu une certaine influence sur cet accroissement.

Par une disposition prise d'avance pour obtenir des plantes dans les mêmes conditions que les précédentes, il nous a été possible d'étudier la germination des graines. De sept graines d'avoine produites par des plantes développées dans du sable et de l'eau exempts de matières azotées, il n'en est que trois qui aient pu germer; tandis que de seize graines ayant profité du nitrate alcalin et du sel ammoniacal, quatorze ont parfaitement levé.

Le tableau suivant va compléter le cadre de nos recherches; les résultats qui y sont consignés, obtenus par l'analyse des matières organiques, ont été ramenés par le calcul à la température 0° et à la pression d'une colonne de mercure de $0^m,76$ de hauteur.

TRAITEMENT des PLANTES DÉVELOPPÉES DANS LE SABLE.	NATURE des PLANTES CULTIVÉES.	Proportion d'azote renfermée dans chaque plante récoltée (feuilles, graines, tiges et racines).	Proportion d'azote renfermée dans chaque graine ensemencée.	Différence ou quantité d'azote que chaque plante a prélevé à l'air pendant sa culture.	SÈVE extraite des plantes après deux mois de végétation.	
					MATIÈRES AZOTÉES qu'elles renfermaient.	OBSERVATIONS.
		cent. cub.	cent. cub.	cent. cub.		
Sels [1] et nitrate de soude, sans ammoniaque.	Avoine . . .	»	»	»	Albumine (en petite quantité).	Pas de traces d'ammoniaque [3].
	Carotte . . .	»	»	»		
	Trèfle incarnat.	»	»	»		
Sels et hydrochlorate d'ammoniaque, sans nitrates [2]	Avoine . . .	»	»	»	Albumine (en quantité notable).	Pas de traces d'ammoniaque [3].
	Carotte . . .	»	»	»		
	Trèfle incarnat.	»	»	»		
Sels, nitrate et hydrochlorate de soude, sans ammoniaque	Avoine . . .	»	»	»	Albumine (traces).	Pas de traces d'ammoniaque ni de nitrates quelconques.
	Carotte . . .	»	»	»		
	Trèfle incarnat.	»	»	»		
Sels, sans ammoniaque et sans nitrate (plante crue dans l'eau)	Avoine . . .	21,895	1,534	20,361	»	»
Sels, sans ammoniaque et sans nitrate.	Avoine . . .	21,801	1,534	20,267	»	»
	Carotte . . .	23,160	0,194	22,966	»	»
	Trèfle incarnat.	19,244	0,290	18,954	»	»

[1] La nature de ces sels a été donnée dans le corps du travail.
[2] Sachant combien il serait intéressant de connaître la somme d'azote fixée dans les plantes qui ont crû dans ces conditions, j'ai prié M. De Koninck de vouloir bien faire l'analyse de quelques-uns de ces produits. Ce chimiste, en consentant à faire des recherches à ce sujet, me procurera l'occasion d'en pouvoir soumettre les résultats à l'Académie.
[3] On n'a pas recherché la présence des nitrates.

Si nous devions porter un jugement d'après l'aspect si dissemblable des plantes soumises aux expériences, nous penserions, sans doute, que le gaz azote reste complétement étranger à la constitution des principes immédiats des végétaux, tant la différence qui existe entre les unes et les autres est sensible. Mais les analyses qui précèdent, analyses qui ont été faites avec beaucoup de soins et que nous devons à l'obligeance de M. De Koninck, viennent prouver que les plantes peuvent entrer en jouissance de l'azote atmosphérique. Les résultats sont trop tranchés en faveur de cette opinion, pour que l'on puisse soulever le moindre doute à cet égard.

Toutefois, nous ne pouvons nous dispenser d'offrir quelques observations sur ce point délicat. Ainsi, on ne doit pas trop se hâter de tirer d'une semblable conséquence des principes absolus pour les plantes qui se développent dans les champs; car, entre les produits qui viennent de fixer notre attention et ceux qui croissent en plein air, il existe cette différence que les premiers ont crû en l'absence de matières azotées, tandis que les seconds reçoivent toujours, par les eaux pluviales, une portion d'ammoniaque et d'acide nitrique dont ils peuvent disposer pendant le cours de leur existence. Il resterait donc à savoir, avant de se prononcer catégoriquement, si la faculté qu'ont eue les plantes d'avoine, de trèfle, etc., d'emprunter l'azote libre, ne leur a pas été communiquée uniquement parce qu'elles ont été privées de toute substance nitrogénée.

Comme les sels nitreux ou ammoniacaux paraissent indispensables pour produire une végétation régulière, il est permis de croire qu'une plante croissant sans le concours d'un principe azoté éprouve un besoin très-vif de l'aliment qui lui manque pour remplir ses fonctions. Les efforts qu'elle doit faire pour s'en emparer doivent augmenter le travail organique; et, dans une semblable occurrence, sous l'empire et la surexcitation du principe vital, il ne serait pas impossible que l'azote de l'air, se substituant alors jusqu'à un certain point, dans les plantes, à l'azote des engrais lorsque ceux-ci font défaut, restât complé-

tement inactif, si elles étaient forcées de puiser cet élément à une autre source.

Ce qui tendrait encore à faire admettre cette hypothèse, c'est que l'azote de l'atmosphère pouvant entrer en circulation dans la séve par l'absorption aqueuse des racines, est plus que suffisant pour faire profiter la végétation avec laquelle il est en contact et que, par conséquent, ce n'est pas par un défaut de cet élément que les végétaux ne s'en approprient pas la quantité qui leur est nécessaire pour prospérer. Or, si ceux-ci avaient réellement la propriété d'effectuer cette assimilation lorsqu'ils sont *en voie de développement normal*, pourquoi, au lieu d'y prélever ce gaz dans les proportions de 18 à 22 centimètres cubes, n'en ont-ils pas pris une quantité plus considérable afin de se bien constituer?

On peut donc concevoir qu'une plante d'avoine, par exemple, cultivée en plein champ, n'absorberait aucunement du gaz libre pour se former, bien que, dans nos essais, elle en ait soutiré une quantité appréciable à l'analyse. Pour s'assurer de ce fait, il resterait à décider, par l'expérience, si la présence de l'ammoniaque des eaux pluviales ou des engrais, dans les terres arables, n'annulerait pas l'assimilation de l'azote de l'air ambiant. La science et l'agriculture ont le plus grand intérêt à voir résoudre ce problème : nous pensons qu'on pourrait y parvenir en procurant aux plantes, sous forme d'ammoniaque ou de nitrate, une quantité d'azote équivalente à celle qu'elles ont soustraite directement de l'atmosphère pendant tout le cours de leur végétation.

Quelles que doivent être les conséquences de cet examen, nous pouvons dire avec toute confiance, pour le présent et l'avenir, que nos expériences ont parfaitement démontré :

1° Que l'azote atmosphérique se prête à l'élaboration, et qu'une petite partie de cet élément est placée sous la domination du principe vital, lorsque les plantes végètent en l'absence de toute substance renfermant de l'azote en combinaison. De même, nous devons nécessairement croire, en attendant que des faits plus accomplis soient venus appuyer ou combattre les réflexions que

nous avons faites plus haut sur les phénomènes vitaux des plantes, que les céréales, les légumineuses et les plantes-racines, cultivées en plein champ, utilisent aussi, pour se constituer, une faible portion de ce gaz qui passe avec l'eau dans le mouvement ascensionnel;

2° Que l'azote des sels ammoniacaux, comme celui de l'acide nitrique des nitrates, sert à multiplier les organes de la nutrition aérienne et prend une part active à l'association des diverses parties organiques du végétal. On rencontre communément, comme l'observe M. De Koninck (1), de l'azotate calcique dans les décombres des vieux bâtiments. La pratique agricole nous enseigne que plus ces matériaux sont anciens, plus leur emploi sur les terres devient efficace et plus les principes albumineux deviennent importants dans les céréales. D'après ce qui vient d'être établi, on peut, ce nous semble, déduire de cette relation que c'est l'azote de l'azotate calcique formé dans cette circonstance qui intervient dans l'acte de la végétation et qui concourt à augmenter la production de ses principes immédiats;

3° Que le gaz azote peut encore indirectement faire partie de l'organisation des plantes en se transformant d'abord en acide nitrique ou en ammoniaque, par l'intermédiaire d'une force électrique, et ensuite en sels ammoniacaux, terreux ou alcalins assimilables;

4° Que le développement d'une plante est étroitement lié à la présence d'un engrais azoté en contact avec les racines. Lorsque cette condition n'est pas remplie, la plante souffre visiblement; ses organes ne profitent qu'en raison directe de la petite quantité qu'elle peut soustraire de l'air et de celle qui est logée dans la graine qui lui a donné naissance. Son absence dans les terres arables, alors même que toutes les autres conditions de fertilité se trouvent réunies, arrête dans le végétal la condensation du carbone, de l'oxygène, de l'hydrogène et des matières salines et terreuses. Une substance azotée doit conséquemment être con-

(1) De Koninck, *Éléments de chimie organique*, p. 226. Liége 1839.

sidérée comme un des agents les plus essentiels de la nutrition.

Envisagées sous un point de vue absolu, ces conclusions ne doivent rigoureusement se rapporter qu'aux plantes d'avoine, de carottes et de trèfle incarnat. Rien, jusqu'ici, n'établit si les lois qui semblent régir les plantes durant l'acte de l'assimilation de l'azote sont individuelles ou bien si elles sont communes à tous les végétaux. Nos expériences ne sauraient donc détruire entièrement cette opinion formée dans l'esprit de quelques physiologistes, que le gaz azote est impropre à servir de nourriture à certaines espèces végétales.

Sans pouvoir non plus, en consultant les travaux des hommes compétents sur cette matière, préciser si les différents produits organiques azotés peuvent être considérés comme substances nutritives avant d'avoir éprouvé une décomposition spontanée dans le sol, nous pouvons admettre d'une manière *très-générale* que l'azote renfermé dans les végétaux dérive *presque exclusivement* de l'ammoniaque ou de ses composés ou des nitrates. Ceci admis, passons à l'absorption de ces sels.

La forme sous laquelle les corps azotés sont communément offerts aux plantes est des plus faciles à saisir : le carbonate d'ammoniaque peut être fourni à la portée des racines, ou par les engrais, ou par les eaux pluviales. Par les substances azotées en voie de décomposition, il se forme continuellement du carbonate d'ammoniaque aux dépens de la matière elle-même. Une partie de ce gaz est entraînée dans le végétal; une autre partie reste condensée dans le sol, et une troisième se dissipe dans l'atmosphère.

La présence de l'ammoniaque dans l'atmosphère n'est que momentanée; à chaque condensation des vapeurs aqueuses, elle est ramenée sur le sol; une partie de l'eau qui la tient en dissolution s'évapore dans l'espace; une autre cède à l'aspiration des racines. Mais l'ammoniaque que contiennent les eaux de pluie n'est pas toujours introduite immédiatement dans le végétal. En présence des corps poreux, tels que le terreau et l'argile, ou plutôt le fer oxydé et l'alumine, elle s'y fixe momentanément, si ces corps

n'en contiennent pas déjà une certaine proportion, pour être enlevée plus tard au profit de l'économie.

En présence des sels terreux ou des chloro-sels, le carbonate d'ammoniaque peut éprouver une altération chimique dans ses parties et former différentes combinaisons; avec les sulfates de chaux et d'alumine, il y aura un sulfate d'ammoniaque, un sulfate ammonico-aluminique, un chlorure ammonique et des carbonates de chaux; avec les phosphates de chaux ou de magnésie soluble, il se formera un phosphate ammonico-calcique ou un phosphate ammonico-magnésique. Telles sont, du moins, les réactions qu'on peut produire artificiellement; telles doivent être aussi celles qui, sous les mêmes causes, doivent avoir lieu dans les terres arables.

On n'ignore pas que les sels à base d'ammoniaque se dissolvent avec facilité dans l'eau. Or, puisqu'il est bien établi que des plantes en croissance absorbent de l'eau en même temps que les matières salines qui y sont dissoutes, il est aisé de concevoir, *bien que les racines aient une certaine faculté d'élection, déterminée par les recherches de M. De Saussure, ou, ce qui revient au même, qu'elles absorbent toutes des substances minérales solubles en quantité variable, selon les diverses espèces de végétaux, et cela d'une manière indépendante du degré de fluidité de la solution*, il est aisé de concevoir, disons-nous, que l'ammoniaque peut facilement et sous différents caractères faire partie de leur séve. Les combinaisons sous lesquelles elle peut s'introduire dans les spongioles sont donc nombreuses et subordonnées à la nature de la terre.

S'il est vrai que l'ammoniaque, en présence de certains sels calcaires, peut subir une transformation, il n'est donc pas toujours permis, lorsqu'on en fait une application, de supposer qu'elle est absorbée par les racines à l'état où elle a été confiée à la terre.

L'absorption des nitrates est tout aussi facile à concevoir: qu'il provienne de l'atmosphère ou des matières organiques, l'acide nitrique s'unit toujours aussitôt à une base et souvent à

la base d'un sel dont il a déplacé l'acide plus faible que lui ; de sorte que l'acide nitrique ne peut jamais atteindre ainsi les chevelus des racines qu'il corroderait instantanément.

Les nitrates neutres sont solubles dans l'eau ; il n'y a guère que les nitrates basiques qui y soient insolubles. Dans la terre arable, la plupart de ceux-ci s'y dissolvent assez généralement avec le concours de l'acide carbonique et d'une dissolution saline. Les nitrates que l'on y rencontre le plus communément sont ceux à bases d'alcalis, de chaux et d'ammoniaque ; c'est aussi sous ces diverses formes que l'acide nitrique est rencontré dans des eaux de source et qu'il doit être charrié dans les plantes.

Pour terminer le rôle que la nature paraît avoir assigné aux sels ammoniacaux et aux nitrates, dans le cours de la végétation, nous aurions dû rechercher si les plantes de nos champs cultivés peuvent, comme le pense M. Liebig, puiser dans le sol une quantité d'azote suffisante pour présenter une végétation prospère, sans qu'il soit nécessaire de suppléer artificiellement par les engrais de ferme ou par les sels nitrogénés, les marcs de colza, le sang, etc., à celle qui est apportée gratuitement de l'atmosphère. Cette question n'a pas manqué d'attirer notre attention. Elle deviendra plus tard l'objet de nos recherches.

CHAPITRE III.

DES PARTIES QUI CONSTITUENT LA MATIÈRE INORGANIQUE DES PLANTES.

Le carbone, l'azote, l'oxygène et l'eau, mis en jeu sous l'influence des fluides impondérables, tels que la lumière, la chaleur et probablement aussi l'électricité, qui ne doit pas rester étrangère au mécanisme de la végétation, sont les éléments primor-

diaux les plus essentiels de l'organisation de tous les êtres vivants. A la suite de ces agents, viennent se placer en second ordre les substances terreuses et alcalines, lesquelles, si elles ne sont pas *nécessaires à l'existence* des plantes, sont au moins aussi indispensables pour leur faire acquérir un développement normal et régulier. Peut-être même serions-nous dans le vrai, si nous n'établissions aucune distinction dans le rang physiologique que ces agents occupent dans le tourbillon de la vie végétale.

On croit encore, d'après une ancienne théorie, que les matières minérales, introduites par endosmose dans les spongioles, et ensuite, dans tout le végétal par l'attraction capillaire, ne sont pas essentielles à l'organisation. On considère encore leur présence dans les plantes comme étant le résultat d'une circonstance accidentelle ou purement mécanique, ou bien comme de véritables excrétions qui ne peuvent être éliminées au dehors.

On ne peut sans doute prétendre que tous les matériaux inorganiques transportés dans les plantes y soient utiles, qu'il ne puisse y en avoir dans le nombre de superflus, soit à cause de leur stabilité, soit à cause de leur nature ou de leur abondance, et qu'ainsi une partie ne puisse rester dans leurs organes sans coopérer aux phénomènes de la végétation et sans pouvoir être expulsés. Mais on ne peut s'empêcher de reconnaître non plus l'utilité alimentaire d'une grande partie des matières fixes qu'on rencontre dans leurs cendres, soit qu'en vertu des acides, des bases ou des sels qui les caractérisent, elles communiquent la solidité au végétal, donnent naissance à des réactions chimiques et favorisent la production des acides organiques, du calorique et de l'électricité, soit enfin qu'elles accomplissent d'autres missions dont la nature échappe à toutes nos recherches.

Si toutes les matières minérales des végétaux ne sont réellement que des excrétions ou des substances indifférentes à l'alimentation, comment se fait-il que les phosphates de chaux et de magnésie ont une action si manifeste sur les céréales? En vertu de quelle loi le plâtre double-t-il la récolte de cer-

taines familles végétales, et pourquoi les alcalis déterminent-ils un puissant accroissement sur d'autres plantes, qui restent visiblement affectées lorsqu'elles n'ont pas la faculté de les absorber? La même observation ne peut-elle pas avoir lieu sur les plantes marines à l'égard du sel marin? Évidemment, les sels minéraux ne sauraient être considérés comme des matières inutiles, déposées par la concentration de la séve contre les cellules végétales. On ne peut pas méconnaître qu'une fois introduits dans l'organisme, ils sont commandés par une force vitale à laquelle ils obéissent pour créer, en s'associant chimiquement aux diverses matières organiques de la plante, cette grande variété de substance que nous présente le règne végétal.

On a bien remarqué, il est vrai, que la quantité et la nature des cendres varient dans les plantes d'une même espèce selon les sols sur lesquels celles-ci ont crû; mais cela n'ôte rien à l'importance qu'on doit attacher aux substances terreuses, comme cela ne prouve pas non plus leur indifférence, car on ne doit pas perdre de vue que certains corps ont la propriété de se substituer dans l'appareil végétal, lorsque l'un d'eux fait partiellement ou complétement défaut dans le sol. Ainsi, là où il n'y aurait point d'alcalis de chaux ou de magnésie, ces bases ne pourraient faire partie de l'organisation, et la plupart des végétaux n'atteindraient pas leur développement normal. Mais si un sol exempt de potasse ou de magnésie renfermait de la soude ou de la chaux, ces mêmes plantes prospéreraient alors, parce qu'elles renfermeraient une quantité de soude ou de chaux qui remplacerait la potasse ou la magnésie absente et en ferait l'office.

La proportion et la composition des matières minérales pourraient donc varier dans les cendres d'une même espèce de plantes, sans que l'on soit autorisé pour cela à mettre en doute leur faculté alimentaire.

Bien que les analyses ne nous apprennent pas à distinguer parfaitement les éléments qui font partie intégrante d'un végétal, et, par là, ceux qui lui sont essentiels et ceux qui ne sont qu'adventices, elles nous font néanmoins connaître qu'il règne une

grande identité dans les éléments constituant les mêmes espèces végétales. Ainsi, lorsque leurs cendres varient, quant à la composition, suivant la nature des terrains, on y trouve toujours certains agents spéciaux et en quantité à peu près correspondante à la matière organique. A-t-on jamais rencontré des graines sans phosphore, des tiges de céréales sans silice, des trèfles sans chaux ni magnésie, des cressons sans soufre, des betteraves, des carottes, des raisins et des plantes marines sans alcalis? Il y aurait donc erreur, d'après cela, à admettre que la présence constante de ces matières spéciales dans les plantes soit due à l'effet du hasard, ou qu'elle n'y exerce qu'un rôle alimentaire peu important. Ne trouve-t-on pas en effet la plupart des substances minérales fixées respectivement selon leur nature, non pas indifféremment dans l'ensemble de la plante, mais bien dans des organes particuliers et déterminés? Il faut donc l'intervention d'un principe de vitalité, d'une faculté d'élection pour opérer cette assimilation, pour séparer et choisir certains éléments nourriciers de préférence à d'autres, et enfin pour les grouper chimiquement, selon leur nature, dans telle partie du végétal plutôt que dans telle autre.

Ces observations nous conduisent naturellement à considérer la plupart des matières terreuses et alcalines dans les plantes comme de véritables aliments, comme une des conditions de leur solidité et de leur développement intégral : les faits qui vont suivre tendront encore à établir cette vérité.

A la suite de plusieurs expériences tentées dans le dessein de déterminer les principaux agents de l'organisation végétale, on est arrivé à admettre que l'oxygène, l'eau, l'azote et l'acide carbonique sont les bases véritables de l'alimentation, et que ces éléments peuvent suffire, sans le concours d'autres substances, à entretenir la vie de toutes les plantes.

Il semble effectivement que toute végétation serait interrompue en l'absence de l'un ou l'autre de ces corps; mais il ne nous paraît pas bien prouvé qu'elle puisse avoir lieu sans l'adjonction des substances terreuses et alcalines, car dans toutes les épreuves

qui ont été faites dans cette direction, il n'a jamais été possible de les éloigner entièrement. Que l'on opère sur des bourgeons, sur des boutures ou sur des plantes provenant de graines germées, on en trouve toujours une certaine quantité dans le végétal soumis à l'examen; et, si petite que soit la proportion de matières fixes agissant sur une plante, elle peut y avoir une influence très-grande sur son accroissement et sa vigueur. Ne voyons-nous pas, par exemple, le froment réclamer impérieusement une base calcaire dans les terres qui n'en renferment point; et, dans ces circonstances, n'a-t-on pas maintes fois constaté son rapide accroissement par suite d'une très-petite absorption de chaux?

Il ne nous semble donc pas possible d'affirmer d'une manière absolue que l'existence d'un végétal peut avoir lieu sans l'intervention des substances minérales.

Une plante, dont les racines plongent dans l'eau distillée contenant de l'acide carbonique et de l'ammoniaque, vit et acquiert un certain développement; mais cette vie est languissante, ce développement est très-imparfait. Si l'on vient à présenter à ce végétal qui, à cet état, renferme déjà naturellement les principes minéraux de la graine dont il est issu, une petite portion de sels terreux et alcalins, il sort aussitôt de sa léthargie pour prendre une nouvelle force. Ce fait remarquable ne vient-il pas à l'appui du rôle alimentaire que nous avons assigné aux matières minérales? Ne donne-t-il pas aussi une preuve indirecte de plus que ces matières, dans le corps du végétal, sont les conditions de son existence? Une plante d'avoine ou de trèfle incarnat, par exemple, paraît se comporter à l'égard des sels minéraux, comme elle le fait à l'égard des matières nitrogénées : elle semble vivre de l'azote contenu dans la graine sans qu'on doive y suppléer artificiellement; et cependant l'azote est regardé par tous les physiologistes comme un des éléments les plus indispensables à sa vitalité. Il n'y a donc guère plus de raisons à présenter en faveur du rôle nutritif de l'azote des engrais qu'en faveur du rôle nutritif des matières salines minérales.

D'après ce qui précède, on serait assez enclin d'assigner aux matières terreuses et alcalines, que nous allons maintenant étudier séparément, un pouvoir nutritif aussi important que celui de l'un ou de l'autre des éléments constituant la matière organique; mais en attendant que des faits plus accomplis viennent déterminer les fonctions particulières qu'elles jouent respectivement dans l'économie, en attendant que ces faits viennent confirmer les vues que nous soumettons à l'appréciation des chimistes, nous ne pouvons que leur attribuer un rôle physiologique d'un ordre inférieur, lequel toutefois est indispensable pour produire des végétaux complets et d'une bonne conformation.

Section Ire. — *Du soufre et des sulfates.*

La présence des substances sulfurées dans les diverses parties des animaux démontrerait déjà suffisamment l'existence de ce corps dans les plantes, si la composition de leurs cendres n'était assez bien connue.

Le soufre paraît faire partie de presque toutes les plantes; mais la proportion dans laquelle cet élément y entre varie essentiellement suivant les espèces.

Les sulfures, dans les terres arables, se transforment en sulfates en absorbant de l'oxygène. Le soufre des plantes, n'importe le genre de combinaisons sous lequel il s'y trouve, doit vraisemblablement provenir d'un sulfate. Comme l'observe M. Liebig, presque toutes les eaux de source contiennent des sulfates. « Le liquide qu'on obtient par la lixiviation du terreau fertile des champs ou des jardins, renferme toujours des quantités appréciables de ces sels (1); » nous devons donc admettre avec ce physiologiste que le soufre dérive des sulfates qui, dissous dans l'eau, sont prélevés du sol par les racines des plantes.

Les sulfates alcalins et ammoniacaux qu'on rencontre dans les terres sont très-solubles. Bien que le sulfate de chaux n'ait pas

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie végétale*, p. 87.

cette propriété à un si haut degré, l'eau en dissout néanmoins $^1/_{400^e}$, ce qui explique suffisamment leur absorption par les végétaux.

L'action des sulfates est, le plus souvent, très-énergique sur les plantes de la grande culture. Nous avons fait diverses applications de sulfates de potasse et d'ammoniaque aux céréales et aux plantes-racines : ils ont toujours produit des effets assez remarquables, principalement dans les terrains de schiste ardoisier quelque peu épuisés. Quant au sulfate de chaux, il est très-bien constaté, par tous nos agronomes, qu'il favorise le développement du trèfle, du sainfoin, de la luzerne, des pois, des vesces, etc., dont il peut doubler et quelquefois même tripler la production dans certaines circonstances. Pour les autres plantes de la grande culture, l'opinion générale de ceux qui en ont fait des essais semble répondre négativement.

Les sulfates doivent avoir une action d'autant plus forte que la terre arable est moins pourvue de ces sels et des bases qui leur sont alliées, et qu'elle doit nourrir des plantes qui réclament plus ou moins impérieusement leur présence.

Outre que l'action des sulfates doit être subordonnée, comme celle de tous les autres engrais d'ailleurs, à la composition minérale du sol et aux différentes plantes que l'on y cultive, la projection, la nature hydraulique du terrain, ainsi que les circonstances météorologiques, doivent avoir aussi respectivement une certaine influence sur l'effet qu'ils produisent dans l'accroissement des plantes.

Quant au mode d'action des sulfates alcalin et ammoniacal, il est encore aussi obscur que celui du sulfate de chaux. On a fait avec le plâtre des expériences nombreuses dans tous les pays, et encore n'a-t-on qu'une connaissance très-confuse du rôle qu'il joue dans la végétation. Les expériences ne manquent pas; mais aucune de celles qui ont été tentées ne réunit les conditions que la science est en droit de réclamer; de là les opinions contradictoires qu'elles ont fait naître.

A la vérité, le rôle du sulfate de chaux, dans ses rapports avec

la végétation, est extrêmement vague; et, nous pouvons le dire franchement, il sera bien difficile de l'approfondir, car il se lie trop étroitement à celui des sulfates alcalin et ammoniacal, à celui des carbonates de chaux et des sels à base de magnésie, dont la présence ou l'absence partielle ou totale dans le sol doit influer différemment sur son action. Reportons-nous à ce qui a été dit plus haut, et nous n'aurons encore qu'une idée imparfaite des difficultés qu'embrasse l'étude de ce sel.

Pour arriver à cette connaissance, il faudrait éviter de faire les expériences sur une terre argileuse et à l'air libre, où les chances d'erreurs sont extrêmement multipliées. Il serait essentiel, au contraire, d'établir les essais dans un air pur, sur une terre artificielle d'une composition aussi simple que possible.

Il serait aussi nécessaire, 1° de traiter la terre de quarante ou cinquante manières diverses avec les différents sels minéraux, en évitant surtout toute décomposition du corps dont on voudrait étudier l'action et qui pourrait réagir sur ceux dont la présence est indispensable au développement des plantes; 2° d'opérer sur plusieurs espèces de plantes dont la séve et les cendres seraient analysées et dont les matières qui les composent seraient comparées à celles qui auraient été confiées au sol; 3° de s'assurer si, pendant l'incinération des plantes, la température n'expulse pas une partie du soufre qu'elles pourraient renfermer sous l'une ou l'autre forme de combinaison.

Des expériences de ce genre bien dirigées, plus faciles d'ailleurs à décrire qu'à exécuter, seraient précieuses pour notre agriculture et pour le progrès de la science elle-même; mais comme elles n'ont encore été tentées qu'imparfaitement, il nous est tout à fait impossible de définir ou plutôt de débrouiller cette question importante du plâtre; nous ne pourrions émettre à ce sujet que des théories hasardées déjà trop nombreuses, ou répéter ce qui a déjà été dit par nos chimistes et nos physiologistes. Il nous a donc paru utile d'abandonner la discussion pour ne pas grossir notre travail de vaines recherches.

Section II. — *De la silice, de la potasse, de la soude et des chlorures alcalins.*

La silice fait partie de la constitution d'un grand nombre de plantes; elle entre souvent en assez grande proportion dans les tiges des céréales. « C'est elle, dit M. de Gasparin, qui forme les concrétions aux nœuds des graminées, qui compose l'épiderme extérieur et luisant du bambou, qui est un des éléments qui donnent aux végétaux leur solidité et qui constituent en grande partie leur squelette (1). Mais, ajoute ce physiologiste, son abondance dans la nature rend son rôle nutritif assez peu important. »

Cette opinion a déjà été émise en maintes circonstances par M. Liebig, et nous la croyons fondée, pour autant que l'on restitue au sol, sous forme d'engrais de ferme, une partie des silicates qui lui ont été enlevés par les récoltes; mais s'il s'agissait de prélever à la terre la silice assimilable sans la lui restituer d'une manière quelconque, il est évident qu'elle finirait un jour par perdre sa fertilité naturelle, et que, par ce fait, cette substance acquerrait une plus grande valeur pour l'économie végétale. Nous aurons lieu de revenir sur ce sujet.

La silice existe dans le règne minéral sous deux variétés de cohésion. La première, constituant le quartz, ou cristal de roche, est insoluble dans l'eau et dans les acides, à l'exception du fluoride hydrique. Sous cette forme plus ou moins réduite, la silice constitue le sable, qui ne peut exercer d'influence sur la végétation qu'en raison de son action mécanique. Dans la seconde variété, la silice existe le plus communément, sous forme de silicate; elle est unie en différentes proportions avec les alcalis, l'alumine, la chaux, la magnésie, le fer, le manganèse, etc., et contribue ainsi à la formation des différentes argiles qui constituent la terre cultivable. Ces combinaisons silicifères sont plus ou moins solubles dans les terres, suivant leur degré de ténuité,

(1) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 62.

suivant la proportion de chacune de ces bases par rapport à celle de l'acide, et enfin, suivant la nature des dissolvants avec lesquels elles sont mises en contact.

« Lorsque la silice est extrêmement divisée, quand, par exemple, elle provient de l'oxydation du sulfure de silicium par son contact avec l'eau, elle est soluble (1). »

Au rapport de M. Boussingault (2), la silice existe en quantité très-appréciable dans les eaux thermales, où la présence d'une matière alcaline favorise sa dissolution. MM. Payen et Kuppferschlaeger en ont aussi trouvé des quantités notables, le premier, dans l'eau jaillissante du puits de Grenelle et dans l'eau de la Seine; le second, dans les eaux de fontaine qui sillonnent les landes de l'Ardenne. Nous avons nous-même constaté la présence de la silice dans plusieurs eaux de source de la province de Liége.

La plupart de nos chimistes paraissent d'accord sur ce point : que les alcalis favorisent la dissolution de la silice dans les terres arables. M. Liebig (3), admettant aussi leur faculté absorbante, et se basant sur la réaction que subit la chaux en présence des principes de l'argile, se demande s'il n'existe pas de substances qui, par leurs réactions chimiques, puissent rendre les éléments du sol susceptibles d'être absorbés par les organes végétaux, et répond affirmativement en plaçant en première ligne la chaux vive. Si l'on verse, dit ce physiologiste, un lait de chaux sur de l'argile plastique délayée dans de l'eau, ce mélange s'épaissit instantanément; et quand on conserve ce dernier pendant quelques mois et qu'ensuite on le traite par un acide, l'argile se prend en une masse gélatineuse, ce qui n'aurait pas lieu sans addition de chaux. Ainsi, continue cet auteur, pendant que la chaux se combine avec les éléments qui entrent dans la composition de l'argile, celle-ci est devenue accessible à l'action des

(1) Boussingault, *Économie rurale*, t. I, p. 585.
(2) Id. *id.* id.
(3) Liebig. *Lettres sur la chimie*, p. 294 et 295.

réactifs; et, ce qui est plus remarquable, c'est que la grande partie des alcalis qu'elle contient est mise en liberté.

La réaction de la chaux sur les principes de l'argile est trop bien établie aujourd'hui par tous les observateurs attentifs, pour que nous cherchions ailleurs d'autres faits capables de corroborer les idées de M. Liebig, qui sont elles-mêmes basées sur les belles observations de M. Fuchs, de Munich.

Les silicates alcalins se dissolvent aussi avec plus ou moins de facilité dans les eaux pluviales, suivant que l'acide s'y trouve plus ou moins en excès. Plus la quantité de celui-ci est grande, par rapport à la base du sel, plus ils résistent à l'action des menstrues. Mais généralement, on peut les considérer comme solubles dans les terres arables; car, de même que pour les silicates d'alumine et de chaux, ils finissent par céder à la faculté dissolvante de l'eau aiguisée d'acide carbonique.

Il n'y a aucun doute que l'acide carbonique aide puissamment à la dissolution des sels. C'est ainsi que des silicates de potasse et de chaux, délayés dans de l'eau saturée de ce gaz, se coagulent peu à peu et laissent apparaître, après un certain laps de temps, une gelée transparente, et une partie de la chaux et de la potasse passe à l'état de bicarbonates : la même transformation doit avoir lieu dans la terre arable, sous les mêmes influences. L'acide silicique, étant le plus faible des acides que nous présente le règne minéral, se laisse éliminer par l'acide carbonique. Il s'opère ainsi un échange d'acide; et « au moment de la décomposition des silicates, la silice, à l'état naissant, est soluble dans l'eau; cela explique comment elle peut passer dans les végétaux par l'absorption des racines (1). »

Il arrive, par les modifications qu'éprouvent certaines roches, comme l'a fait observer M. Berthier (2), que l'acide silicique est enlevé à l'état de silicates de potasse ou de soude, comme c'est le cas par exemple, pour certains feldspaths, qui abandonnent la pres-

(1) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 62.

(2) *Annales de chimie et de physique*, t. XXIV, p. 107, 2me série.

que totalité de leurs alcalis pour passer à l'état de kaolin. Cette métamorphose nous démontre que la silice pourrait bien aussi entrer dans les vaisseaux des plantes en combinaison avec les alcalis.

Des expériences nous ont fait connaître qu'il était indifférent de fournir la silice aux céréales à l'état d'acide ou de silicate, vu qu'elles peuvent l'absorber sous l'une ou l'autre de ces deux formes. Cette observation tendrait à prouver qu'il peut y avoir décomposition des silicates dans le sein du végétal avant qu'ils soient fixés dans les organes. Les moyens que nous avons indiqués pour augmenter la proportion de la silice dans les terres, sont aussi applicables aux alcalis avec lesquels elle a une relation intime; car, lorsque ces bases salifiables sont silicatisées, la solubilité qu'elles acquièrent entraîne en même temps celle de la silice, soit que celle-ci reste alliée à ces oxydes, soit qu'elle éprouve une décomposition.

La potasse et la soude, dit M. Rosé (1), ne forment qu'avec un petit nombre d'acides des sels insolubles ou peu solubles dans l'eau. De là vient que ces oxydes, à l'état de silicate, de carbonate, de nitrate, de phosphate, de sulfate, etc., provenant des engrais artificiels ou de la désagrégation du sol, sont toujours aptes à pénétrer dans les plantes par la succion des racines. De cette grande solubilité vient aussi que les engrais, tels que la lessive de la cendre de bois, l'urine, les chlorures et les sels alcalins, ne produisent que des effets passagers sur le sol, et que la durée de leur action varie suivant la pluviosité des saisons.

Les eaux de source contiennent presque toutes des sels à base d'alcalis. Ce sont les eaux pluviales qui, en traversant les couches de la terre, vont les transporter en pure perte dans les galeries souterraines. La grande porosité du sol contribue beaucoup à cette filtration : nous verrons plus tard s'il n'y a pas moyen de remédier à un inconvénient aussi préjudiciable à l'agriculture.

Outre que les chlorures, les carbonates, etc. alcalins peuvent agir comme stimulants, en fixant ou en rendant certains éléments

(1) Rosé, *Traité d'analyses chimiques*, p. 3.

du sol assimilables, ils servent aussi à l'alimentation des plantes. La pratique agricole nous donne des preuves de la grande valeur que les bases alcalines procurent au sol. D'un côté, les cendres de bois et des plantes marines les plus riches en ces principes, sont celles qui ajoutent le plus à la fertilité de la terre; de l'autre, les sels alcalins donnent aussi presque toujours une grande activité aux organes des végétaux, et par suite en augmentent le rendement.

Cependant les faits pratiques ne sauraient déterminer jusqu'ici la véritable influence des alcalis sur les plantes, car les produits cendreux contiennent toujours différents sels, autres que ceux de potasse et de soude, qui ne restent pas sans action sur le sol arable.

L'augmentation de produits résultant d'une application de sels alcalins, ne prouve même pas d'une manière absolue que l'accroissement de la récolte est dû à la potasse et à la soude exclusivement; car il faut aussi tenir compte des acides avec lesquels ces sels se trouvaient unis au moment de leur absorption, puisque ces acides peuvent exercer une influence heureuse dans l'économie végétale.

Nous ne pensons pas qu'aucune expérience directe ait été entreprise dans le but d'étudier l'action alimentaire des alcalis, des bases terreuses ou des acides minéraux qu'on rencontre dans les cendres des plantes : aussi, ne pouvons-nous encore apprécier la valeur alimentaire de chacun de ces corps pris isolément. Si les lumières de la physiologie et de la pratique agricole sont encore impuissantes pour qu'on puisse se prononcer sur ce point, elles nous apprennent néanmoins l'heureuse coopération de certains sels minéraux sur le développement organique des plantes.

L'importance des phosphates et des sels alcalins pour la grande culture est si bien établie qu'on pourrait, sans s'exposer à tomber dans une voie d'erreurs, dresser des tableaux des équivalents des engrais, en déterminant leur teneur en phosphates et en sels alcalins, comme l'ont fait MM. Boussingault et Payen, pour leur contenu en azote. Si l'on fait attention aux engrais azotés les plus estimés, on trouve aussi qu'ils sont, pour la plupart, très-

abondants en phosphates et en sels alcalins. On ne doit pas non plus perdre de vue que ces principes sont peu répandus dans les terres cultivables, où les céréales doivent les trouver en abondance pour constituer leurs tiges et leurs graines, qui subissent le sort de l'exportation : en tout cas, la valeur relative des engrais, telle que nous l'entrevoyons, faciliterait beaucoup le dosage des engrais sur les terres, ainsi que les recherches des hommes qui se livrent à l'étude des progrès de notre agriculture.

Les bases alcalines s'allient avec les acides organiques qui se produisent dans l'économie végétale; leur absence, dit M. Liebig (1), arrête le développement des végétaux et empêche conséquemment la formation du sucre, de la fécule ou de la fibrine ligneuse, tandis que l'affluence des alcalis donne de la vigueur à ces plantes. Tout cela nous démontre donc parfaitement l'utilité de leur intervention pour la culture des plantes qui en sont abondamment pourvues.

La potasse peut se substituer à la soude et réciproquement dans un grand nombre de plantes, et en particulier dans les céréales, sans que cette substitution leur soit préjudiciable. Cette observation, que nos essais sur l'assimilation de l'acide ulmique tendent à confirmer, a été faite, il n'y a pas longtemps, par M. de Gasparin (2) : elle peut devenir très-importante pour le dosage des sels employés en agriculture. Cependant cette faculté n'existe pas pour tous les végétaux : il en est qui réclament, pour prospérer, un alcali spécial. M. Boussingault (3) cite, comme exemple, la vigne, dont le fruit renferme du tartrate acide de potasse, et l'oseille, dont la feuille contient du bi-oxatate de la même base.

Le chlorure de sodium a des propriétés qui se rapprochent beaucoup de celles que nous reconnaissons aux sels alcalins dans l'alimentation des plantes. M. de Gasparin fait à ce sujet une

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, p. 204.
(2) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 105 et suiv.
(3) Boussingault, *Économie rurale*, t. II, p. 194.

remarque très-intéressante; voici comment il s'exprime : « Les plantes à potasse, les céréales elles-mêmes, cultivées dans un terrain qui contient seulement du chlorure de sodium et peu ou point de potasse, suppléent à cette dernière par la soude, qui se trouve alors dans leurs cendres (1). » Comme il a été admis précédemment que la soude se substitue à la potasse, nous devons donc croire, d'après cela, que le sodium du sel marin peut remplir les fonctions végétatives des alcalis dans la plupart des plantes.

Les documents que nous possédons sur le sel marin suffisent d'ailleurs pour nous convaincre de son efficacité. Les données que nous fournissent MM. William Johnston (2) et De Saive (3) paraissent surtout être d'un grand poids en cette circonstance. D'un autre côté, des essais comparatifs très-nombreux ont été tentés en Angleterre sur diverses plantes de la grande culture, et tous ont parlé en faveur de l'application du sel. Cependant, il est à remarquer que toutes les expériences faites ailleurs n'ont pas apporté les mêmes résultats. C'est ainsi que plusieurs expérimentateurs ne sont même pas éloignés de croire à l'inefficacité du sel marin. Cette divergence d'opinions provient, pensons-nous, de ce que le mode d'action de cette substance est encore mal interprété et que l'on a trop souvent négligé d'étudier la nature minérale du sol sur lequel on l'appliquait.

L'importance des chlorures alcalins est tout aussi difficile à pénétrer que celle du plâtre et des autres matières minérales; pour bien déterminer le rôle qu'ils jouent dans la végétation, suivant la nature des terrains, il nous faudrait des expériences directes et positives, que nous ne rencontrons nulle part, pas même dans les travaux scientifiques les plus modernes et les plus estimés.

Quoi qu'il en soit, les chlorures alcalins sont toujours propres,

(1) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 105.

(2) *Observations sur l'emploi du sel en agriculture et en horticulture, etc.* Bruxelles, 1847.

(3) *Des usages agricoles du sel.* Mémoire couronné par l'Académie royale de médecine. Bruxelles.

par leur solubilité, à être absorbés dans les organes végétaux; il est très-présumable que c'est sous cette forme que les plantes, dites *marines*, reçoivent la majeure partie de leur soude. Mais si l'on s'éloigne des côtes de la mer et si l'on porte son attention sur d'autres espèces végétales, l'on se tromperait, croyons-nous, en pensant que ce sel parvient toujours ainsi à être aspiré par les racines, vu « qu'une dissolution de plâtre, renfermant du sel marin ou du chlorure de potassium, comme l'eau de la mer ou de la plupart des sources, peut être considérée comme un mélange de sulfate alcalin et de chlorure de calcium.

» Lorsqu'on offre à une plante du plâtre et du sel marin à la fois, il est clair qu'elle se comportera, avec la dissolution de ces deux corps, comme si on lui avait présenté du sulfate de soude et du chlorure de calcium (1). » Il en est de même des chlorures potassique et sodique offerts à un terrain calcaire : une décomposition a lieu sous l'influence de l'humidité; il se forme un chlorure de calcium et un carbonate calcique. Les chlorures alcalins semblent également subir une métamorphose en présence du carbonate d'ammoniaque; ils donnent lieu à un chlorhydrate d'ammoniaque et à un carbonate de soude ou de potasse. Ce n'est pas tout : ce chlorure de calcium, provenant de la décomposition d'un phosphate ou d'un carbonate de chaux et de celle d'un chlorure de sodium ou de potassium, peut aussi réagir de la même manière sur le carbonate d'ammoniaque provenant des eaux pluviales, des engrais en décomposition ou de la réaction que produit le sulfate d'ammoniaque avec la craie humide; le carbonate ammoniacal volatil se transforme en un sel stable, de sorte qu'il y a, d'une part, un carbonate de chaux et, de l'autre, un chlorure ammonique. En appliquant des chlorures de sodium et de potassium sur une terre arable, ces composés peuvent donc entrer dans les vaisseaux des plantes sous les combinaisons les plus variées.

Nous pouvons conclure de ce qui précède que l'action plus

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, p. 90.

ou moins grande des chlorures alcalins dans le sol doit dépendre :

1° De la présence ou de l'absence des corps susceptibles de leur faire subir un changement de nature;

2° De la présence ou de l'absence des bases terreuses et alcalines, car plus celles-ci sont abondantes dans le sol, moins les chlorures sont appelés à produire d'effet utile, et moins le dosage doit être fort, et réciproquement;

3° Des espèces de plantes cultivées, car plus celles-ci sont riches en alcalis, plus aussi, les conditions restant égales, les chlorures doivent apporter d'effets favorables.

Ces simples données, auxquelles nos expérimentateurs n'ont pas eu égard, expliquent d'une manière péremptoire les contradictions que ne pouvaient manquer de faire naître des essais tentés dans les conditions et les circonstances météorologiques les plus diverses.

Section III. — *De la chaux, de la magnésie et des carbonates de ces bases.*

Personne n'ignore l'efficacité de la chaux caustique hydratée ou carbonatée sur les terres livrées à la culture. Là où l'élément calcaire n'existe pas naturellement, la chaux, la marne, la craie, le sable coquiller, ajoutent toujours un degré de plus à leur fertilité.

Les terrains ardoisiers nous offrent un exemple de ce genre; on remarque, en effet, que les engrais calcaires sur les landes ardennaises doublent et triplent souvent la production des céréales et des légumineuses. Rien ne doit nous surprendre en cela : on sait aujourd'hui que la chaux, ainsi que la plupart de ses sels, agissent sur la végétation, non-seulement comme aliments des plantes, mais aussi comme stimulants, et quelquefois comme amendements, lorsqu'ils sont employés à fortes doses.

D'après quelques expériences comparatives faites sur les principes du sol et la cendre des végétaux, il paraîtrait que la chaux

et la magnésie pourraient se substituer réciproquement dans l'organisme végétal, lors de l'absence de l'un ou de l'autre de ces corps : cette observation a été faite par MM. Berthier et de Saussure dans des terres douées d'une grande fertilité. Cependant, M. Liebig affirme que la magnésie se trouve dans toutes les plantes et que celles-ci ne peuvent se développer ni parvenir à maturité sans phosphate de cette base. Cette opinion mériterait, sous plus d'un rapport, d'être sanctionnée par l'expérience.

Au rapport de M. Cordier (1), cette substitution aurait un inconvénient grave : la tige des plantes croissant sur un terrain privé de calcaire resterait faible, principalement dans les années pluvieuses, et les récoltes verseraient fréquemment avant la maturité.

M. Thaër (2) cite une marne trouvée très-améliorante, qui contenait 20 p. % de carbonate de magnésie.

D'après ces considérations, on peut, ce nous semble, envisager le calcaire dans le sol comme nécessaire et utile à la conservation des récoltes lorsqu'il s'y trouve de la magnésie, et comme indispensable, lorsque celle-ci fait défaut. Quant à la magnésie elle-même, les observations précédentes nous montrent qu'on la trouve dans toutes les graines et dans toutes les terres les plus riches; elle doit donc probablement se comporter comme la chaux et avoir une importance tout aussi marquante.

Sans pouvoir assurer positivement que ces deux bases terreuses soient indispensables à l'entretien des fonctions vitales, nous sommes toutefois autorisé à croire que l'une d'elles constitue un principe essentiel de l'alimentation végétale.

On avait généralement admis jusqu'à présent que la magnésie calcinée frappe momentanément la terre de stérilité; mais MM. Davy et Lampadius (3) ont prouvé qu'elle n'a réellement que des qualités bienfaisantes.

(1) *Mémoire sur l'agriculture de la Flandre française*, p. 232.

(2) *Principes raisonnés d'agriculture*, 2e édit., tom. II, pag. 168. Paris, 1851.

(3) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 82.

La chaux caustique est soluble dans l'eau, laquelle, selon M. Boussingault, en dissout $^1/_{630^e}$; appliquée sur le sol, elle se combine avec l'eau et constitue un hydrate de cette base. Son extinction lui fait acquérir une grande ténuité, qui augmente son degré de solubilité, et par conséquent son énergie sur les éléments constituants des argiles; soit libre, soit à l'état d'hydrate, la chaux passe peu à peu à l'état de carbonate, en enlevant l'acide carbonique de l'air ou des engrais dont elle active la décomposition.

La magnésie provenant de l'ignition des roches calcareuses avec lesquelles elle se trouve souvent mélangée, est également caractérisée par les propriétés qui viennent d'être signalées pour la chaux, avec cette différence seulement que l'oxyde de magnésie est insoluble dans l'eau, et que sa transformation en carbonate s'exécutant moins rapidement, il donne lieu dans le sol à une réaction basique qui se continue plus longtemps.

Les carbonates de ces deux oxydes terreux sont insolubles dans l'eau; mais alors comment parviennent-ils à être absorbés par les racines?

Il en est de ces sels comme de tous les autres. Pour peu que l'on réfléchisse aux perturbations chimiques et physiques causées par les principes de l'air, l'électricité, la gravité et les alternatives du froid et de la chaleur sur les particules des roches ou de leurs débris, on parvient sans peine à s'expliquer leur changement d'état dans les terres arables. Nous ne remonterons pas aux causes de la dislocation et de la désagrégation des roches et des argiles; bornons-nous à constater que leur solubilité s'obtient aisément par l'intermédiaire de l'acide carbonique que contient toujours le sol; car ce gaz, en contact immédiat avec les carbonates calcaire et magnésien, détermine leur dissolution respective; cette métamorphose les rend propres à passer dans les plantes. Ce qui est vrai pour ces carbonates l'est aussi pour la plupart des combinaisons de ces bases avec les acides minéraux.

La propriété de l'acide carbonique de rendre solubles des sels stables est encore assez généralement méconnue; cependant une

série de faits pratiques viennent la confirmer. Ainsi, aux abords des lieux où certaines eaux de fontaine prennent leur source, on voit ces eaux se dépouiller de leur acide carbonique et cette émission de gaz entraîner la précipitation des sels calcaires. Cette précipitation de matières terreuses dissoutes par l'acide carbonique se fait également remarquer, et d'une manière plus sensible encore, à la suite de l'ébullition des eaux chargées de gaz et dissolvant mal le savon.

Ce qu'il y a de plus remarquable, c'est que la chaux, en enlevant une certaine quantité d'acide carbonique, perd la propriété de se liquéfier dans l'eau, tandis que si cette quantité est augmentée elle ne résiste pas à son action. Les carbonates de chaux et de magnésie formés, passent alors à l'état de carbonates acides solubles, ce que l'on peut constater facilement à l'aide d'un courant d'acide carbonique dirigé sur de l'eau de chaux.

Démontrer la faculté qu'ont les carbonates de chaux et de magnésie de passer dans les plantes, c'est aussi faire connaître celle de la marne, de la craie et du sable coquiller, qui se dissolvent sous les mêmes conditions.

Cependant la magnésie et la chaux ne parviennent pas toujours dans les plantes à l'état d'oxyde ou de carbonate; elles peuvent aussi, comme on a déjà pu le remarquer et comme il en sera encore question plus loin, y pénétrer sous d'autres formes, par exemple, associées à des acides métalliques.

Les engrais calcaires qui viennent d'être mentionnés, une fois pompés par la succion des spongioles, doivent agir chimiquement dans les vaisseaux des plantes d'une manière à peu près identique, et cela en vertu du carbonate de chaux qu'ils renferment. Toutefois, nous ferons observer que la marne fait ici exception; bien qu'elle aide au développement des plantes par son principe calcaire, elle peut encore le favoriser d'une autre manière tout aussi puissante : tel est le cas pour certaines marnes qui recèlent des matières azotées et des chlorures alcalins propres à la nutrition.

Chaque espèce de marne a d'ailleurs une composition chimique différente, et qui lui est propre. Au rapport de M. Ch.

Morren (1), une marne du pays de Waes, analysée par M. Mareska, contient :

Carbonate de chaux	4,20
Silice	0,14
Alumine et fer	0,19
Matières végétales	0,05
Eau et perte	0,42
	5,00

Une marne recueillie à Leugny, par M. de Gasparin (2), renferme :

Eau	13
Partie insoluble dans l'acide chlorhydrique	120
Alumine et oxyde de fer	15
Carbonate de chaux	800
Chlorures alcalins	18
Perte et matières organiques	34
	1,000

Azote pour 1,000 de matières normales	1,62
— de matières sèches	1,64

En ne tenant même aucun compte des marnes, considérées comme amendement et comme stimulant, nous pouvons, par conséquent, avancer qu'elles doivent jouer respectivement un rôle nourricier variable selon leurs principes alimentaires constitutifs. L'analyse de ces substances peut donc devenir en cela un bon auxiliaire pour notre agriculture, et mérite de fixer l'attention de nos analystes.

Dans la seconde partie de cet ouvrage, nous aurons lieu de compléter nos idées sur les propriétés importantes de la chaux et de la marne, considérées dans leur rapport avec la végétation et la grande culture.

(1) Moll, *Manuel d'agriculture ou traité élémentaire de l'art de cultiver la terre*, 3me édition, p. 38. Bruxelles, 1845. (*Réflexions sur le marnage en Belgique*, Ch. Morren.)

(2) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 78.

Section IV. — *Du fer, de l'alumine et du manganèse.*

Le fer, l'alumine et le manganèse entrent aussi dans la composition des cendres des plantes; mais leur présence ne se constate que dans certaines espèces végétales, et seulement pour de très-faibles proportions.

Les données que nous possédons sur le rôle et l'action de ces oxydes terreux ne sont que très-conjecturales; on n'en a fait qu'une étude très-circonscrite, et nous ne saurions dire encore s'ils exercent une action bienfaisante, s'ils font partie intégrante des plantes, ou enfin s'ils n'agissent point dans l'économie à l'instar de la chaux, de la magnésie ou des alcalis, lorsque la plante est privée partiellement ou en totalité de l'un ou de l'autre de ces corps : l'alumine trouvée dans la séve de certaines plantes, en combinaison avec différents acides organiques, tendrait assez à faire prévaloir cette dernière hypothèse.

Dans tous les cas, la grande abondance d'alumine, de fer et de manganèse répandue dans les terres et leur petite proportion dans les plantes alimentaires rendent ces corps peu importants pour l'agriculture : on concevra donc notre réserve à cet égard. Nous tenons seulement à signaler ce fait, que si le fer et l'alumine dans le sol contribuent puissamment au développement des végétaux, on ne peut guère jusqu'ici attribuer cette action qu'à leurs propriétés physiques bien connues, et entre autres à celle qu'il importe de mettre en évidence, de condenser énergiquement, au profit de la végétation, l'ammoniaque de l'atmosphère et des engrais organiques en voie d'altération.

Section V. — *Du phosphore et des phosphates.*

Les phosphates sont, comme nous l'avons déjà dit, très-importants dans l'alimentation végétale. Toutes les plantes en contiennent; les céréales surtout en consomment en grande quantité pour la formation de leurs graines.

L'acide phosphorique, et, disons-le d'une manière générale, tous les acides minéraux, doivent avoir une action d'autant plus remarquable sur les plantes, que les bases avec lesquelles ils se trouvent unis, lorsqu'ils sont absorbés, font défaut dans le sol, et qu'elles sont nécessaires au mécanisme de la végétation.

Bien que l'on constate souvent la présence d'un phosphate d'alumine dans le schiste argileux, on peut dire que l'acide phosphorique, dans le sol arable, se trouve presque toujours associé à la chaux, à la magnésie et quelquefois aussi aux alcalis. Ce ne doit donc être que sous une ou plusieurs de ces différentes combinaisons que le phosphore est extrait du sol par les spongioles.

Les alcalis forment avec l'acide phosphorique des sels solubles. Quoique les phosphates alcalins soient des principes importants d'une grande quantité de graines, ils ne se trouvent pas, selon M. Liebig (1), originairement dans la nature. Il est à croire, d'après cela, que ces phosphates sont créés dans l'organisme même de la plante aux dépens d'un phosphate terreux et d'un sel alcalin, à moins qu'apportés dans le sol par les engrais organiques, ils ne passent tout formés dans la plante.

On sait que les combinaisons neutres de l'acide phosphorique avec les terres et les oxydes métalliques proprement dits sont insolubles dans l'eau, et ne se dissolvent que dans un excès d'acide phosphorique. Dans les terres, cette solubilité s'acquiert partiellement en présence de l'acide carbonique, du chlorure de sodium, des bicarbonates alcalins ou du carbonate d'ammoniaque; du moins c'est ainsi que les choses ont lieu dans nos laboratoires, pour le phosphate de chaux ou de magnésie, par le contact prolongé d'une solution de l'un ou de l'autre de ces corps.

M. Liebig (2) a observé que le phosphate de chaux se dissout

(1) Liebig, *Des engrais artificiels*, p. 4.

(2) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, p. 173.

avec autant de facilité que le plâtre dans de l'eau qui renferme du sulfate d'ammoniaque. A son tour, M. de Gasparin (1) expose que le phosphate de magnésie se dissout dans quinze fois son poids d'eau. Toutes ces observations expliquent comment l'eau, soutirée par les spongioles, peut emporter avec elle des phosphates neutres dans le sein de la plante.

Les chimistes et les physiologistes ont constaté la présence des phosphates dans presque tous les terrains; mais cette assertion ne nous permet pas de supposer qu'on les y rencontre partout en quantité suffisante, fût-ce même dans les terrains qui reçoivent usuellement des engrais de ferme, lorsque, toutefois, ils appartiennent à un domaine isolé où il ne s'effectue aucune importation; car l'application de ces sels, en état d'être assimilés par les plantes dans des terres de diverses natures assez bien assolées et récemment fumées, donne, dans la plupart des cas, un surcroît de produit en céréales. Ce fait remarquable, qui s'est présenté dans notre culture, trouve son explication : sachant que dans la composition minérale des terrains pris en masse, il n'entre qu'une petite fraction de phosphates, il est immédiatement éclairci si l'on veut bien prendre en considération la quantité de ce principe qu'on extrait journellement de la terre pour l'expédier, sans retour, sous forme de produits agricoles.

Puisque les terres arables, livrées à une culture périodique, ne sont pas, sous ce rapport, convenablement restaurées par les engrais de ferme (et surtout par le fumier des bêtes laitières) pour produire un *maximum* de récoltes, n'y aurait-il pas lieu de parer à cet état de choses? Cette question, si importante pour notre agriculture, peut être résolue affirmativement : les moyens d'y parvenir résident dans l'application des os. Tout le monde paraît d'accord sur ce point; mais il y a confusion dans les idées dès qu'il s'agit de savoir comment il convient de livrer cet engrais à la terre. Examinons donc ses propriétés principales, et voyons quelle serait la meilleure manière de l'utiliser.

(1) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, tom. I, p. 97.

Les os ont une composition qui varie selon l'âge, l'espèce et les parties *intestinales* des animaux qui les ont produits. M. Johnston (1) a trouvé que les os secs d'une vache renferment :

	55	p. %	de phosphate de chaux ;
Ceux de mouton.	70	—	—
Ceux de cheval	67	—	—
Ceux de veau.	54	—	—
Ceux de porc.	52	—	—

L'effet des os se fait remarquer sur la plupart des plantes, et particulièrement sur celles qui sont riches en phosphates. M. de Gasparin (2) dit à ce sujet qu'un cultivateur anglais serait arrivé, au moyen de cette matière animale, à rétablir ses prairies qui étaient ruinées, tandis que des doses abondantes de fumier ne leur rendaient pas la fécondité perdue. D'un autre côté, M. Payen (3) établit que des os concassés, employés dans les proportions de 30 à 40 hectolitres par hectare, produisent des effets pendant 25 ans. Cet auteur ajoute qu'en Angleterre et en Allemagne, 10 hectolitres de cet engrais y remplacent 80 voitures de fumier pour un hectare. Ces observations indiquent la haute portée de cette substance pour la fertilisation des terres; mais on ne doit pas se faire illusion : elles ne peuvent, selon nous, servir de base en aucune manière, car une amélioration comme celle qui vient d'être signalée n'est possible que dans des cas tout à fait exceptionnels. On est naturellement amené à penser que les terrains qui ont donné lieu à ce résultat extraordinaire étaient entièrement privés des substances renfermées dans les os, ou bien que les engrais mis en parallèle étaient ou de qualité médiocre, ou chargés sur des voitures de très-petite capacité.

L'action des os est encore différemment interprétée par nos physiologistes et nos agronomes ; c'est ainsi que MM. Druñque, Schwerz, de Dombasle et plusieurs autres expérimentateurs, vont

(1) Jonhston, *Éléments de chimie et de géologie*, p. 273.
(2) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, tom. 1, p. 97.
(3) Payen, *Des engrais. Théorie actuelle, etc.*, p. 19.

même jusqu'à nier les effets de cette matière sur les plantes. Nous avons nous-même fait des essais dont les résultats semblent rejeter l'idée que l'on puisse assigner à cet engrais un grand rôle alimentaire. Mais si l'application des os a donné lieu à des observations si peu concordantes et si multipliées, on doit vraisemblablement en attribuer la cause à ce que, dans l'exécution des expériences, on n'a pas eu égard à diverses circonstances particulières, telles que la nature minérale du terrain et des plantes cultivées, la cohésion et la composition chimique des os employés, etc., qui pouvaient en augmenter ou en diminuer la puissance.

L'examen de ces circonstances devait nécessairement présider aux essais pour les rendre concluants, fertiles en enseignements et de nature à permettre l'émission d'une théorie fondée; car il est évident qu'en négligeant ces précautions et d'autres encore que nous aurons à exposer, il n'y avait pas la moindre possibilité d'éclaircir l'action et le rôle des phosphates des os, et d'arriver à des données capables de servir de guide aux agriculteurs.

Ce qui peut entraver la décomposition des os et les maintenir en inactivité dans le sol, c'est la matière animalisée qui se trouve emboîtée dans la masse par une pellicule qui la fait résister aux agents destructeurs. « Le tissu organique de l'os, déjà difficilement attaquable par le fait de sa cohésion, devient encore moins altérable lorsqu'il est imprégné de graisse, et que cette graisse, en réagissant sur le carbonate calcaire du réseau osseux, a formé un savon de chaux qui résiste aux influences atmosphériques (1). » « Les os, dans cet état, si difficilement altérables, ne doivent donc exercer qu'une action insensible comme engrais, à moins qu'ils ne soient excessivement divisés. Ce qui confirme et explique encore l'observation pratique qui semblait anomale, c'est que, mis pendant 4 années dans la terre, les os ont à peine perdu 0,08 de leur poids, tandis que, tout récemment extraits des ani-

(1) Boussingault; *Économie rurale*, t. II, p. 105.

maux et privés par l'eau bouillante de la presque totalité de la graisse, ils laissent facilement altérer leur réseau organique et perdent, dans le même temps, de 25 à 30 centièmes de leur poids (1). »

Cette différente manière de se comporter des os frais et des os soumis à une décoction, doit avoir contribué à faire naître cette divergence dans les opinions, vu que ces derniers, se décomposant plus tôt dans le sol, doivent agir plus immédiatement sur les plantes, les autres conditions restant égales d'ailleurs. Une autre cause paraît encore activer l'assimilation des principes alimentaires des os. On a remarqué, dit M. Payen (2), qu'un mélange de cendres de bois rend plus efficace cet engrais, et que la chaux, la potasse et la soude, en faible dose, sont également favorables à son action; mais nous ne saurions déterminer, dans cette circonstance, comment agissent ces bases sur l'accroissement des récoltes. Est-ce comme engrais, ou bien est-ce en favorisant l'assimilation des parties contenues dans les os?

Nous avons admis, d'une part, qu'une solution alcaline sur les phosphates de chaux et de magnésie détermine leur solubilité, et que la chaux rend solubles certains éléments du sol qui étaient impropres à l'absorption; nous avons admis, d'autre part, que ces mêmes principes servent de nourriture aux plantes. Dans une telle occurrence, on est naturellement porté à croire, d'après cette proposition, que la cendre de bois, la chaux et les alcalis qui accompagnent les os, agissent à la fois comme matières alimentaires et comme stimulants.

Selon M. de Gasparin (3), les os agiraient pendant 10 à 25 ans; mais leur effet se ferait surtout sentir les deux premières années. Nous ne saurions partager complétement cette assertion, car ce fait : que les os favorisent la végétation pendant une longue suite d'années implique nécessairement l'idée que cet engrais se

(1) Payen, *Maison rustique du XIX^e siècle*, t. I, p. 94.
(2) Payen, *Des engrais, Théorie actuelle*, etc., p. 19.
(3) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 527.

décompose difficilement, et qu'il ne peut exercer qu'une faible action sur l'accroissement des récoltes, principalement la première et la seconde année. Si nous nous en rapportons aux expériences que nous avons exécutées dans notre culture sur différentes espèces de terres où des phosphates de chaux et de magnésie solubles augmentaient d'une manière appréciable le rendement du trèfle rouge et des céréales, nous devons dire que, ni les os frais, ni les os macérés dans l'eau bouillante et réduits en poudre fine, ne produisent aucun effet sensible sur les récoltes, du moins dans les premiers temps : c'est ainsi que nous avons confié de la poussière d'os au sol, il y a déjà quatre années, sans que nous ayons pu découvrir, jusqu'à présent, le moindre indice d'une action quelconque.

Nous sommes, en conséquence, amené à admettre que, sous cet état, les os ne sont guère propres à céder leurs principes constituants aux plantes et à être employés utilement en agriculture. On ne doit pas se dissimuler en effet que, pour qu'un engrais acquière une haute valeur agricole, il faut non-seulement qu'il agisse sur plusieurs récoltes successives, mais encore que son action se manifeste l'année même de son application, conditions qui ne se trouvent pas réunies dans les os frais ni dans les os bouillis. Comment peut-on remédier à cet obstacle? Par l'incinération.

L'expérience a démontré, dit M. Liebig (1), que l'efficacité des os, comme engrais, est plus grande lorsqu'ils sont calcinés et, par conséquent, dépouillés de leur matière animale. Cela tient, selon ce physiologiste, à la rapidité des effets du phosphate de chaux sur la croissance des plantes. Nous sommes assez porté à admettre cette considération, car cette substance, soumise à l'action du feu, laisse des phosphates qui doivent se comporter exactement dans le sol à l'égard des plantes, comme ceux qui dérivent de la nature minérale du sol, et dont il a été question précédemment.

(1) Liebig, *Des engrais artificiels*, p. 3 et 4.

M. Liebig (1) recommande l'addition d'une certaine quantité d'acide sulfurique, dans le double but de rendre les os plus solubles et de changer les phosphates neutres des os en gypse et en surphosphates de chaux et de magnésie, lesquels ont été reconnus par beaucoup de personnes comme un engrais des plus efficaces. Il fait encore observer (2) qu'une solution d'os dans de l'acide hydrochlorique, répandue sur les terres en automne ou en hiver, rendrait non-seulement au sol un principe indispensable, mais lui donnerait en outre, la faculté de retenir toute l'ammoniaque qui y tombe par les eaux pluviales dans l'espace de six mois.

Nous avons suivi ce conseil avec assez de succès; mais nous avons bientôt reconnu que la méthode présente une grande difficulté dans son application : celle de devoir étendre la solution sur les champs cultivés. Prise sous un point de vue général, elle ne peut être employée qu'en horticulture. On verra, dans le cours de notre seconde partie, comment nous avons pu réussir à donner à cette belle théorie une direction plus avantageuse.

Le procédé qui consiste à calciner les os pour en appliquer les résidus acidifiés sur le sol, après les avoir malaxés avec les engrais de ferme ou avec de la terre sèche, est celui qui nous a paru le meilleur, et que nous avons définitivement adopté dans notre exploitation. Par là, on accélère grandement la solubilité des sels phosphatés, qui ont alors une action instantanée sur les plantes, et l'on écarte les obstacles qui entourent la pulvérisation des os bruts.

Cependant on a présenté comme objection que, par cette méthode, on élimine la matière animale qui doit aussi prendre une part à la formation des principes immédiats des plantes. Cette allégation est loin d'être dénuée de fondement. On sait, en effet, que la gélatine libre exerce une influence active sur la végétation, soit que, décomposée dans le sol, elle passe dans les plantes

(1) Liebig, *Des engrais artificiels*, p. 4.
(2) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 263.

à état de sel ammoniacal, soit que, dissoute, elle n'éprouve pas une décomposition complète et que les radicelles l'absorbent directement.

Ainsi, par la calcination des os, on détruit une substance organique qui est appelée à imprimer tôt ou tard, et à mesure de sa décomposition, une puissance d'action incontestablement utile à la végétation; mais nous ne croyons pas que l'on doive prendre ici cette matière azotée en considération, car c'est elle, comme nous l'avons vu, qui entrave et ralentit l'assimilation des sels minéraux qui l'accompagnent. D'ailleurs, si la volatilisation de la matière essentielle de l'organisation des végétaux est le seul motif que l'on oppose à l'utilisation des os calcinés comme engrais, ce motif n'est pas bien puissant : il suffit, pour lever la difficulté, de fixer, au moyen d'un appareil préparé à cet usage, le carbonate d'ammoniaque qui se dégage pendant la calcination, par le plâtre humide ou par les cendres d'os légèrement acidifiées avec de l'acide sulfurique, après avoir toutefois condensé dans de l'eau les principes goudronneux qui s'en échappent en même temps que les matières volatiles et qui ont une action délétère sur les végétaux.

Ne serait-ce pas là un moyen à la fois facile et puissant de fournir économiquement au sol les éléments primaires des céréales et des légumineuses, et de retirer de cette matière les plus grands avantages dans le plus court délai?

Voilà comment, selon nous, il est possible de rendre solubles et d'un grand effet les os d'une forte cohésion, sans leur ôter de leurs facultés nutritives. L'azote, le phosphore et les bases terreuses, rendus ainsi aptes à l'élaboration, constitueraient un engrais éminemment propre à déterminer un surcroît de richesse dans nos productions agricoles.

CHAPITRE IV.

LES MATIÈRES NITROGÉNÉES, TERREUSES ET ALCALINES SONT-ELLES DÉCOMPOSABLES ET DÉCOMPOSÉES DANS L'ACTE DE LA VÉGÉTATION?

Cette question n'a encore fait que peu ou point l'objet des recherches de nos savants, aussi est-elle difficile à résoudre d'une manière satisfaisante. Pour arriver à cette connaissance, il importe de savoir sous quelle forme les corps pénètrent dans les spongioles, de manière que l'examen de la séve, prise aux diverses phases de la végétation, puisse nous indiquer quels sont les changements survenus dans sa composition; car chaque principe alimentaire, suivant le genre de combinaison sous lequel il entre dans le végétal, doit se comporter différemment à son égard et présenter une décomposition particulière dans l'organisme.

Comme la nature de ces principes, en faisant partie du torrent séveux, peut changer instantanément, l'analyse du jus exprimé d'un végétal ne peut nous apprendre distinctement sous quels composés ils sont introduits. Pour en arriver là, il faut des recherches spéciales qui n'ont pas encore été faites. Ainsi, il est indispensable d'éviter toute réaction chimique dans le sol, ce qui constitue une difficulté qu'il n'est pas possible de surmonter, à moins d'opérer seulement sur un sel à la fois, et isolé des autres sels qui auraient en même temps la faculté d'être aspirés dans le végétal, comme cela a eu lieu dans l'expérience que nous avons instituée pour l'acide ulmique (1). N'ayant qu'un corps

(1) Ayant réfléchi plus longtemps sur les moyens qu'il y aurait à employer pour éviter les résultats fâcheux qui accompagnent la réaction des sels dans le milieu où les racines sont implantées, je me suis assuré qu'il est possible de suspendre, sans inconvénient, une plante de céréales au-dessus de deux flacons remplis d'eau traitée différemment, et de faire plonger une moitié

soluble en présence d'une partie des spongioles, on pourrait alors se convaincre de la forme de composition sous laquelle il est absorbé, et examiner ensuite les transformations qu'il est susceptible d'éprouver dans l'organisme végétal.

Cependant, si nous n'avons jusqu'ici aucune expérience directe qui puisse faciliter nos investigations, nous possédons des données générales sur l'état chimique des corps qui peuvent, d'après leur degré de solubilité dans le sol, être attirés par la succion des racines dans les conduits ascensionnels; nous connaissons aussi à peu près l'état sous lequel ils font communément partie de la séve et de la constitution des plantes. Si cette relation ne nous permet point de résoudre le problème, elle nous viendra au moins en aide pour l'éclaircir.

Dans notre opinion, les plantes ont la faculté de décomposer les corps qui leur sont amenés du sol par le mouvement ascensionnel des fluides. Nous nous fondons sur ce qu'elles possèdent une puissance très-énergique, une force incontestablement supérieure à celle de nos appareils électriques, force qui est prouvée par la décomposition d'un corps aussi stable que l'acide carbonique.

Sans pouvoir assurer pourtant que tous les corps introduits dans le végétal soient décomposés avant de s'y fixer définitivement, nous pensons qu'ils éprouvent en grande partie un changement de nature. C'est ce que les arguments qui vont suivre tendront à prouver.

En laissant de côté l'opinion préconisée par Berzélius (1), que les produits organiques peuvent être des matières nutritives immédiates des plantes qui les élaborent dans leurs vaisseaux, tout comme cela se passe dans le règne animal, nous pouvons dire que l'azote des plantes tire sa source des nitrates ou des

des racines dans l'un des vases et la seconde moitié dans l'autre. Cette disposition faciliterait singulièrement l'étude du rôle, de l'action et des propriétés des sels sur les végétaux.

(1) Berzélius, *Rapport annuel sur les progrès de la chimie*, p. 95, 2me année. Paris, 1842.

sels ammoniacaux, ou, ce qui revient au même, que l'un ou l'autre de ces deux sels, en l'absence de tout autre principe azoté, peut suffire au végétal pour les diverses fonctions qu'il est appelé à remplir. Ceci admis, il faut nécessairement croire à la transformation de l'un de ces corps avant qu'ils ne fassent partie intégrante du végétal. Faire prévaloir une autre opinion, ce serait admettre leur assimilation directe, c'est-à-dire, sous la forme qu'ils avaient lors de leur aspiration dans les spongioles. Or, si l'on scrute la composition des divers principes des plantes dans leurs organes respectifs, on trouve que l'azote est engagé dans une grande variété de combinaisons, telles que dans l'albumine, la quinine, la morphine, etc., etc., dont les caractères chimiques diffèrent essentiellement des matières qui lui ont donné naissance.

Puisque l'azote contenu dans ces matières provient de l'absorption des sels nitreux et ammoniacaux, il faut alors nécessairement admettre, s'il n'y a pas décomposition avant l'acte de l'assimilation, que ces sels font partie en nature de l'albumine végétale, etc., et dans un rapport proportionné à leur teneur en azote, etc. L'analyse de ces substances nous démontre qu'il n'en est rien, et nous en concluons que s'il n'y a pas assimilation directe des sels nitrogénés introduits dans le végétal, ceux-ci doivent être modifiés et préparés à l'usage auquel ils sont destinés dans l'économie. La même observation doit également se faire pour les phosphates ammonico-sodique, potassique ou calcique, à moins de supposer que ces sels ne soient absorbés sans participer aux phénomènes de la nutrition; mais cette supposition est invraisemblable, puisqu'ils augmentent, du moins en ce qui concerne les deux premiers, la production du gluten dans les céréales.

En discutant le rôle que joue le plâtre dans la végétation, M. Boussingault (1) fait remarquer que l'azote des plantes soumises à l'action du sulfate et du chlorhydrate d'ammoniaque ne

(1) Boussingault, *Économie rurale*, t. II, p. 236 et suiv.

peut provenir de l'absorption de ces sels, parce que, dit-il, dans 100 kil. de *gerbes de blé* (paille et graines), il entre ordinairement 800 grammes d'azote, et, dans les cendres, 42 grammes d'acide sulfurique et 22 grammes de chlore, alors que 800 grammes d'azote contenus dans les plantes exigeraient, pour former du sulfate et du chlorhydrate d'ammoniaque, 2,264 parties d'acide sulfurique et 2,056 de chlore. Il pense que ces sels, avant de pénétrer dans les plantes, sont changés en carbonates.

Il n'est pas douteux, comme l'observe M. Boussingault, que le carbonate de chaux, dans un sol pourvu de l'humidité nécessaire à sa décomposition, ne réagisse sur les sels ammoniacaux dont il vient d'être parlé, et qu'il ne puisse s'introduire dans les racines à l'état de carbonate d'ammoniaque, puisque ce gaz se dégage d'une dissolution de sulfate d'ammoniaque lorsqu'on y ajoute de la craie.

Cette théorie peut encore être appuyée par ce fait, que les plantes renferment toujours du carbone en quantité plus grande qu'il n'est nécessaire pour former de l'acide carbonique capable de saturer l'ammoniaque. Cependant, on ne peut l'admettre sans restriction et croire, avec M. Boussingault, « qu'il est matériellement impossible que les sels ammoniacaux à acides inorganiques autres que l'acide carbonique, soient utiles aux plantes comme engrais (1). » Car rien ne paraît prouver que les 42 grammes d'acide sulfurique et les 22 grammes de chlore contenus dans 100 kil. de blé ne soient pas prélevés à l'état de sel ammoniacal, et qu'ils ne puissent transmettre ainsi dans les plantes une partie de leur azote.

Si l'on en juge d'après la solubilité constante de ces sels dans le sol, il est très-probable que c'est ainsi que les choses doivent se passer. Et puis, s'il est permis de croire que le carbonate calcaire réagit dans certains cas sur le sulfate d'ammoniaque, il ne doit pas l'être moins de supposer que le plâtre, en contact avec l'alcali volatil, peut à son tour, suivant la nature hydraulique du

(1) Boussingault, *Économie rurale*, t. II, p. 236.

terrain et les variations météorologiques, être ramené à l'état de sulfate d'ammoniaque propre à être soutiré dans les plantes?

D'un autre côté, en supposant que l'azote des plantes ait été absorbé dans le sol à l'état de sulfate d'ammoniaque, doit-on retrouver, en ce cas, dans leurs cendres, exactement la quantité d'acide sulfurique conforme aux rapports ci-dessus établis?

Il est bien avéré aujourd'hui que les végétaux ont, jusqu'à un certain point, la faculté d'excréter les matières inutiles à leur alimentation. C'est aussi ce qui découle d'une longue série d'expériences entreprises par M. Chatin (1) sur l'administration de l'acide arsénieux. Ces expériences tendent à prouver, en définitive, que les plantes sont douées, comme les animaux, de la faculté de se débarrasser par excrétion des substances nuisibles qu'elles ont pu absorber. Dès lors, ne pourrait-on pas admettre que le sulfate d'ammoniaque, dans la plante, soit décomposé en ses éléments? D'un côté, par exemple, il donnerait de l'azote, qui serait fixé, et de l'hydrogène, qui formerait de l'eau ou d'autres combinaisons hydrogénées; de l'autre, il donnerait de l'acide sulfurique qui, en contact avec des carbonates terreux ou alcalins, s'unirait aux bases de ces sels pour être ramené dans le sol par la séve descendante, après avoir mis l'acide carbonique en liberté. Ce dernier gaz, sous l'influence de la lumière, se décomposerait en oxygène, qui serait expulsé, et en carbone, qui serait assimilé. Le même raisonnement ne peut-il pas s'appliquer au chlorhydrate d'ammoniaque?

Les différents genres de décomposition que les sels peuvent éprouver dans l'organisme doivent d'ailleurs être très-nombreux; mais ils sont difficiles à saisir, et l'on ne peut offrir que des conjectures sur ce point.

Quoi qu'il en soit, et sans pouvoir affirmer si, dans nos expériences sur l'azote, le nitrate de potasse et le chlorhydrate d'ammoniaque ont été absorbés en nature par les spongioles, nous

(1) *Journal des travaux de l'Académie de l'industrie agricole, manufacturière et commerciale de France*, vol. XV, p. 5. Paris, 1845.

pouvons tout au moins croire que ces deux substances ont été amenées dans l'appareil végétal sous forme d'un ou de plusieurs nitrates ou d'un ou de plusieurs sels ammoniacaux. Ceci admis, nous pouvons assurer que, sous le rapport de l'azote, les sels nitreux et ammoniacaux se substituent indifféremment dans les plantes; en conséquence, s'ils ne subissent point de modifications, il faut admettre que la série des produits nitrogénés change et n'est pas constante dans les végétaux, lorsque, d'une part, ils reçoivent un nitrate et, de l'autre, un sel ammoniacal, tandis que les autres conditions restent les mêmes.

Une plante privée de toute substance nitrogénée assimilable qui reçoit, par exemple, du nitrate d'ammoniaque, doit probablement trouver dans ce sel deux sources distinctes d'azote, puisque, pris isolément et ramené sous d'autres composés, cet élément fait partie intégrante des plantes. Si, en effet, l'acide nitrique et l'ammoniaque du nitrate d'ammoniaque cèdent respectivement leur azote, on doit nécessairement en conclure que ce sel subit une métamorphose dans la plante, puisque les principes immédiats ne varient pas de composition et qu'ils ne sont point identiques avec les corps qui ont servi à leur formation.

M. Liebig fait remarquer que l'examen des propriétés et de la composition des sulfures qu'on rencontre dans les graines des céréales, dans les cotylédons des légumineuses, des pois, des lentilles et des haricots, dans la séve des végétaux, et surtout dans celle de nos légumes, a conduit à ce résultat remarquable, « que le principe sulfuré contenu dans le suc des plantes est identique avec l'albumine du sang et du blanc d'œuf; que le principe sulfuré des céréales possède les mêmes propriétés et la même composition que la fibrine du sang; et enfin, que la partie essentiellement nutritive des pois, des haricots et des lentilles possède les mêmes caractères et la même composition que le caséum du lait (1). »

Comme il a été démontré antérieurement que le soufre des

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, p. 85.

plantes doit provenir d'un sulfate absorbé, il est évident que si ce soufre n'y est point déposé à l'état de sulfate, ce sel doit être dénaturé durant l'acte de la végétation.

Il est bien prouvé que les cendres des plantes donnent constamment des sulfates aux analystes; il est également notoire que ces corps, par leur stabilité, ne paraissent pas se modifier par l'action de la chaleur produite pendant l'incinération; mais ces données n'autorisent pas à croire que le soufre se trouve dans les plantes sous une forme de combinaison oxygénée semblable à celle qui se trouve dans la cendre; car si, comme le constate M. Liebig, les végétaux renferment dans leurs graines, etc., certaines combinaisons sulfurées analogues à l'albumine, à la fibrine et à la caséine, il est hors de doute que les sulfates aspirés par les racines et concourant à créer ces principes, doivent subir une réduction dans l'appareil végétal avant qu'ils puissent être assimilés; et dès lors il ne serait pas impossible, il est même très-probable, que ces mêmes principes, en présence de la chaleur, de l'air ambiant et des gaz naissants, se convertissent en produits sulfurés volatils, comme cela a lieu lors de la putréfaction de l'albumine des œufs, etc. Il se pourrait également que, pendant l'incinération, leur conversion ait lieu en acide sulfurique, lequel se combinerait à l'une ou à l'autre des bases alliées aux acides végétaux, pour constituer un sulfate calcaire ou alcalin, que caractériseraient alors les résidus cendreux. Ne voyons-nous pas aussi le soufre, en contact avec un hydrate de chaux exposé à l'air humide, se transformer en sulfate calcique?

La manière de se comporter du chlorure de sodium à l'égard des plantes marines et des céréales, dans les terrains exempts d'alcalis, offre aussi une preuve palpable à l'appui de la désunion des corps avant leur élaboration.

Nous avons eu lieu de démontrer antérieurement que le sodium du sel marin est utilisé dans le végétal sous forme de soude, ce qui implique nécessairement l'idée de son oxydation. Le chlore doit également changer de composition s'il reste allié à cette

base; mais il paraît que la soude s'unit le plus souvent aux acides végétaux. D'après cela, le chlore doit s'en séparer pour être employé à d'autres fonctions; il s'associe probablement alors aux oxydes terreux ou à leurs radicaux, ou bien encore aux alcaloïdes. Ce qui est vrai pour le sel marin doit l'être aussi pour les chlorures potassique, ammonique et calcique; seulement ces deux derniers composés doivent offrir un autre genre de décomposition.

Lorsqu'on fait absorber isolément du sel marin à une plante de froment qui croît dans un milieu privé d'alcalis, on trouve, après la maturité, dans le carbonate de soude que renferment les cendres, une quantité de sodium plus grande que celle qui doit correspondre au chlore qui a été absorbé par les racines à l'état de sel marin. Où est allé ce chlore? En appliquant une petite dose de sel marin à la même espèce de plantes, elle acquiert une grande vigueur; si l'on augmente la dose, elle languit. D'où vient donc ce phénomène?

Les plantes qui croissent en l'absence des alcalis doivent nécessairement s'emparer du sodium du sel marin; mais le chlore, qui ne paraît guère faire partie des graminées, doit ou rester dans le végétal, ou être excrété pendant la végétation. S'il restait sans action utile dans la séve ou dans les parties cellulaires, on devrait alors l'y rencontrer en totalité après l'incinération, tandis que les cendres n'en contiennent qu'en petite proportion, comparativement à celle qui devrait s'y trouver pour saturer le sodium de la soude qu'on y rencontre. Nous devons donc conclure de ce fait que le chlore du sel marin charrié dans la plante, en est éliminé en grande partie par la voie feuillue ou radicellaire, à moins que, comme nous l'avons déjà fait observer, ce corps ne se volatilise en partie par le fait même de l'incinération.

Lorsqu'on offre du phosphore, de l'azote, de la chaux ou de la magnésie, sous forme de phosphates doubles, à une plante de froment qui doit porter graines, elle jouit visiblement de ces éléments lorsque le sol en est privé, et l'on retrouve alors dans ses cendres les mêmes corps, mais sous un tout autre genre de

composés. Si l'on fournit à une autre plante de même espèce ces mêmes principes sous forme de phosphate, de sulfate, d'hydrochlorate et de carbonate de ces bases, on obtient un résultat analogue et tout aussi satisfaisant. Ceci nous porte à croire que les sels sont, suivant leur nature, décomposés et préparés par l'acte de la végétation, selon l'ordre sous lequel ils doivent être groupés dans l'organisme.

Il existe constamment dans les plantes une grande variété d'acides végétaux qui, le plus souvent, sont unis aux bases minérales; ces sels sont détruits par l'incinération, et l'on retrouve dans la cendre des carbonates et des oxydes minéraux. En recherchant sous quelle forme la potasse, la soude, la magnésie et la chaux pénètrent dans les plantes, nous trouvons qu'elles y entrent généralement unies aux acides inorganiques. On ne saurait ici admettre que ces bases salifiables, qui font partie de presque toutes les plantes, soient attirées dans la partie séveuse à l'état d'oxyde libre, caustique; dès lors nous devons dire encore une fois que la séve se modifie en s'infiltrant dans les tissus perméables du végétal; car pour que les sels alcalins et terreux puissent abandonner leurs bases aux acides organiques, il est incontestable qu'ils doivent éprouver une désunion, une véritable décomposition.

Ces exemples de la métamorphose des corps dans l'appareil végétal pourraient être multipliés, si nous ne les croyions suffisants pour faire partager notre manière de voir. Cependant, qu'on ne l'interprète pas faussement! Certes nous ne contesterons pas que tous les corps pompés dans le réservoir ascensionnel des végétaux y subissent une modification, et qu'il n'y en ait pas dans le nombre qui puissent être élaborés directement, sans recevoir d'altérations chimiques dans leurs parties. C'est ainsi, par exemple, que la silice pure, absorbée par les racines, peut former, comme nous l'avons déjà dit, des concrétions aux nœuds des graminées, ainsi que l'épiderme extérieur du bambou. Il n'est pas impossible non plus qu'une partie du gypse des chlorures, emprunté au sol, soit fixée dans des organes spéciaux sans éprou-

ver de décomposition préalable, semblable en cela aux phosphates de chaux et de magnésie, qui paraissent se combiner directement à la matière azotée des graines, etc.

Il eût été très-intéressant de déterminer les diverses modifications qu'éprouvent les différents sels métalliques dans l'organisme; cette connaissance nous eût naturellement fait savoir ce que deviennent indistinctement tous les corps après avoir été transportés du sol dans les végétaux; mais nous ne pourrions émettre à ce sujet que des vues très-hypothétiques : les données que nous possédons sont encore trop incomplètes pour étayer une semblable discussion, aussi l'abandonnerons-nous volontiers à la méditation des chimistes et des physiologistes.

CHAPITRE V.

DES CIRCONSTANCES QUI PEUVENT MODIFIER L'ACTION DES ENGRAIS.

Sous le point de vue de la nutrition végétale, il importe de ne pas oublier que chacun des corps que nous venons de passer en revue ne peut servir isolément à l'alimentation des plantes. On doit également se pénétrer de cette vérité, que toutes les conditions d'assimilation doivent se trouver en même temps réunies pour qu'un engrais puisse agir utilement. Ces conditions, auxquelles on n'a eu jusqu'ici que peu ou point égard, expliquent, à nos yeux, la cause des contradictions qui existent sur l'action des diverses substances organiques et minérales employées en agriculture.

Ainsi, tels expérimentateurs trouvent que le guano, les eaux

ammoniacales provenant du gaz de l'éclairage, les tourteaux de colza, la marne et la chaux, ont une grande puissance nutritive; tels autres les considèrent pour ainsi dire comme inertes dans le sol. Ceux-ci ont remarqué que les azotates, le sel marin, le gypse, les chiffons de laine ou les os, sont des engrais énergiques et qui renferment une partie des éléments les plus indispensables de la constitution des céréales et des légumineuses; ceux-là, au contraire, ont observé que leur présence dans la terre reste inappréciable et que quelques-uns y sont parfois plus nuisibles qu'utiles; d'autres, enfin, ne croient à l'efficacité d'un engrais que pour autant qu'il soit susceptible de fournir de l'azote ou des produits organiques tout préparés analogues à l'ulmine ou à l'acide ulmique.

Quelles sont donc les causes de ces divergences d'opinions; à quoi tiennent-elles et sous quelles influences peuvent-elles se modifier?

Il est vraiment étonnant qu'à une époque de lumière comme celle que nous parcourons, les intéressés les plus directs n'aient pas encore résolu un problème si important.

Lorsqu'on veut se rendre compte de l'action alimentaire ou mécanique d'une substance, *on oublie trop souvent qu'on ne doit accueillir qu'avec une grande réserve les résultats d'une expérience et les déductions auxquelles ils peuvent donner lieu, si l'on n'a pas en même temps éliminé entièrement les causes qui peuvent modifier ou paralyser les effets de cette substance sur la végétation.* Dans cet axiome réside toute la question.

En effet, en physiologie comme en agriculture, on néglige presque toujours d'exclure avec soin les conditions spéciales auxquelles est soumise l'existence des plantes et qui peuvent annuler nos efforts en rendant vain le fruit de nos recherches.

Ainsi, un grand nombre d'expériences sont faites au hasard et sans discernement; on en tire des arguments qui ne peuvent avoir aucune portée sur l'éclaircissement des lois qui président à la nutrition végétale; on s'en empare pour combattre ou pour corroborer d'autres expériences aussi inexactes : de là l'origine de

ces contradictions multipliées et l'obscurité qui règne encore sur des points très-importants de la physiologie et de l'agriculture; de là, enfin, cette masse de données sans valeur dont on a tant de peine à tirer quelque profit.

Les circonstances qui doivent être prises en considération, lorsqu'on scrute le pouvoir alimentaire d'un engrais quelconque, sont plus complexes qu'on ne le pense généralement; il nous a paru utile de rechercher les causes qui peuvent en modifier l'action: la question nous a semblé mériter un sérieux examen.

Pour qu'un engrais puisse agir favorablement sur les plantes, il est nécessaire :

1° Qu'il ne renferme point de principes contraires à la végétation;

2° Qu'il soit susceptible d'assimilation;

3° Que sa décomposition ou sa solubilité soit proportionnée au développement de la plante;

4° Qu'il soit donné en proportion voulue;

5° Que le sol sur lequel on opère présente les caractères physique et minéral convenables, sans offrir de réaction acide, et que l'engrais soit approprié à la nature des plantes selon leur exigence;

6° Enfin, que la terre ait une bonne exposition et qu'elle soit située sous un climat convenable et exempt de météores contraires à toute bonne culture.

Les six points qui précèdent résument tout le problème; nous allons chercher à l'éclaircir davantage, en émettant quelques vues nouvelles qui pourront donner lieu, nous osons l'espérer, à plus d'un enseignement utile.

Premier point. — Les substances acides, alcooliques ou éthérées, le sulfate de cuivre, etc., etc., qui accompagnent un engrais, annulent son action plus ou moins manifestement et portent même atteinte à la vie des plantes (1). Les résidus des raffineries nous offrent un exemple de ce genre : appliqués sur le sol im-

(1) Soit en corrodant les fibres radicellaires, soit en gagnant les tissus inté-

médiatement après leur sortie des établissements, ils sont nuisibles, tandis que leur effet est bienfaisant lorsque, préalablement, ils ont été soumis aux influences de l'air. MM. Payen et Boussingault ont très-bien prévu le succès ou l'inefficacité dont peut être suivi l'emploi de cet engrais : dans le premier cas, le sucre contenu dans ces résidus donne, par la fermentation, de l'alcool, puis des acides acétique et lactique; dans le second, la matière que le noir renferme subit, par son exposition prolongée à l'air, une altération qui engendre de l'ammoniaque. Non-seulement il se forme alors des acétates et des lactates de cette base, mais l'engrais accuse encore une réaction alcaline constamment favorable à la végétation.

Le goudron est aussi une substance qui fait éprouver aux plantes des marques évidentes d'une lésion interne ou plutôt des symptômes qui ont tous les caractères de l'intoxication. C'est à cette circonstance que nous attachons en partie la non-réussite en agriculture des eaux ammoniacales provenant du gaz à éclairage. Nous n'avons pas encore employé cet engrais, qui a été reconnu comme très-efficace par quelques expérimentateurs; mais si nous sommes bien informé, nous avons lieu de croire que les eaux ammoniacales déposées par le gaz de la houille au sortir du barillet, ne sont pas suffisamment épurées de leurs principes goudronneux, lorsqu'on les reçoit dans les citernes d'où on les extrait pour les transporter directement sur les terres.

Deuxième point. — Une substance pourrait être considérée théoriquement comme un bon engrais, alors qu'elle serait impropre ou très-peu propre à servir de nourriture aux plantes. Tel est le cas, par exemple, pour les houilles, qui donnent souvent une proportion d'azote, de chaux, de magnésie et d'alcalis très-appréciable à l'analyse.

Une matière pourrait aussi être considérée pratiquement

rieurs, principalement les vaisseaux vasculaires, à commencer par la base pour arriver ensuite au sommet.

comme un engrais excellent, alors que son effet ne serait dû qu'à une action mécanique sur la texture du sol. Ainsi, le sable, la sciure de bois nouvelle, etc., mélangés à une terre ductile, simuleraient le rôle que jouent les engrais.

Troisième point. — Il arrive qu'une matière riche en principes nourriciers n'exerce dans le sol aucune influence appréciable pendant plusieurs années, parce qu'elle se décompose avec trop de lenteur, tandis que la même substance, amenée à un état de décomposition plus grand, active fortement la végétation. De même, un engrais de cette nature, placé dans un terrain qui contient des dissolvants, peut présenter une différence analogue. Les chiffons de laine des papeteries, pendant les premières années qui suivent leur application sur le sol, ne sont pas susceptibles de céder leurs éléments aux plantes, aux diverses périodes de leur croissance. Ils ont été abandonnés, pour cette raison, par un bon nombre d'agriculteurs belges, qui n'en font aucun cas. Cet état de choses se trouve en quelque sorte justifié par le peu de désir que l'on éprouve naturellement à enfouir un capital dans le sol pour n'en retirer les fruits que dans un avenir éloigné.

Cet engrais a été appliqué, dans notre culture, à la dose de 3,500 kilogrammes par hectare à l'état normal; plusieurs champs, comprenant environ 8 hectares, furent traités par cet engrais et ensemencés en pommes de terre, seigle et froment, et ce ne fut qu'à partir de la troisième année que son action devint manifeste.

Cependant nous avons trouvé un moyen fort simple de le rendre plus avantageux. Ce moyen consiste à disposer la laine en gros tas pour lui faire subir une altération: quinze jours suffisent pour que le but soit atteint. Seulement, il importe qu'on veille à sa fermentation, car à la décomposition lente qui se manifeste d'abord, succède une très-forte température dans la masse et avec elle une combustion rapide et une exhalation de gaz ammoniacal. Pour éviter cet inconvénient, on arrose souvent la masse qu'on recouvre d'une légère couche de terre, après l'avoir malaxée avec des corps condenseurs (plâtre, matières poreuses).

Ainsi préparés, les déchets de laine, enfouis dans les terres schisteuses et calcaires, ont fait, chez nous, l'effet d'un engrais très-puissant sur les plantes dont il vient d'être question.

D'autres engrais, bien que contenant plus de matières utiles aux plantes, n'agissent, au contraire, que pendant une année seulement, et cela, à cause de leur trop grande solubilité. Il ressort de là qu'il n'est pas toujours permis d'apprécier la valeur relative des engrais employés en agriculture, d'après leur composition élémentaire, sans tenir compte de leur aptitude à l'assimilation.

Il est évident qu'un poids donné d'azote, de phosphates ou d'alcalis associés chimiquement à une substance dont la décomposition ou la solubilité est plus ou moins bien proportionnée au besoin des plantes, aura bien plus d'effet et de valeur qu'un autre dont la grande cohésion ou la grande solubilité rend l'action lente ou passagère.

Quatrième point.—Une trop petite quantité d'engrais contribue peu au développement d'une plante; celle-ci reste languissante et ne peut profiter qu'en raison directe de la proportion d'aliments qui est mise à sa disposition. Une trop grande quantité d'engrais donne un résultat tout aussi pernicieux : elle accumule dans les vaisseaux une trop forte proportion d'agents nourriciers, qui ne peuvent être élaborés et qui affectent visiblement la végétation.

Cependant, tous les corps, soit gazeux, soit liquides, n'ont point au même degré cette tendance à nuire par leur excès. Les plantes supportent plus ou moins bien les uns, tandis que la présence des autres les ferait périr. Il est probable que cela tient à la stabilité diverse des corps ou à la plus ou moins grande facilité avec laquelle ils peuvent être éliminés par la voie des feuilles ou des racines.

Cinquième point.—Une terre qui donne une réaction acide lorsqu'on la fait bouillir dans de l'eau filtrée est contraire à toute bonne végétation, du moins pour les plantes qui, comme les gramminées et les légumineuses, ne renferment point de tanin. Ce fait est très-remarquable sur les terres de bois ou de bruyères nouvellement défrichées, dans lesquelles on trouve ce principe immédiat de

plusieurs végétaux en nature; le froment et le lin, surtout, réussissent très-mal dans de semblables conditions.

La vase déposée dans les étangs offre un caractère à peu près analogue au tanin. L'examen de la vase d'étang, riche en matières salines et organiques azotées, nous fait connaître que sa solution rougit presque toujours fortement le papier végétal bleu, ce qui nous autorise à croire que les acides organiques libres doivent corroder les spongioles avec lesquelles ils sont en contact; et, s'ils sont introduits à cet état dans les organes des plantes, il ne serait pas impossible qu'ils y exerçassent une action toxique. C'est par ce motif que cet engrais est très-improprement considéré par beaucoup de cultivateurs comme n'ayant aucune propriété nutritive.

Employée dans notre culture, à la dose de 110 mètres cubes à l'hectare, sur une surface de 70 hectares de terres de diverses natures, la vase d'étang nous a, dans tous les cas, donné des résultats très-satisfaisants, mais seulement lorsqu'elle avait été préalablement séchée à l'air et mélangée avec de la chaux caustique ou hydratée; car, à défaut de cette précaution, elle était plutôt nuisible qu'utile dans le sol, durant les trois premières années qui suivaient son application.

L'état physique et chimique du sol, et son exposition par rapport au climat, sont autant de circonstances qui peuvent modifier l'effet des engrais, et qu'il importe d'examiner avant d'établir aucune espèce d'expériences.

Un terrain d'une grande cohésion, humide ou submergé par les eaux, est très-contraire à la croissance de la plupart des plantes, et conséquemment à l'action des substances fertilisantes. L'explication de ce phénomène indiquera en même temps l'utilité de l'ameublissement et de la perméabilité des terres produits, soit par l'agrégation naturelle du sol, soit par l'application des amendements ou des engrais pailleux, soit enfin par la multiplicité des labours.

L'ameublissement du sol a pour effet d'augmenter la faculté absorbante des parties qui le constituent, de manière à fixer les

gaz utiles de l'air; de provoquer l'évaporation de l'humidité surabondante; de favoriser la dilatation et la désagrégation des argiles et, par suite, l'assimilation des matières salines qui entrent dans leur composition; enfin, d'activer l'érémacaucie des matières organiques pendant la croissance des plantes, pour donner aux spongioles la faculté d'absorber les produits de cette décomposition.

Un terrain compacte, aqueux ou baigné par les eaux, ne possède pas ces avantages : l'eau intercepte la libre communication de l'air dans l'intérieur du sol; l'acide carbonique et l'ammoniaque des eaux pluviales ne peuvent arriver et se renouveler constamment autour des racines pour être absorbés par elles, et, en l'absence de l'oxygène, la partie organique des engrais reste inaccessible aux plantes. Voilà ce qui explique pourquoi il est nécessaire de saigner les terres humides et de ramener les terres compactes à un état de division et d'ameublissement convenable pour les rendre productives. Ces précautions sont indispensables si l'on veut assurer le succès d'un engrais dont on désire éprouver la vertu alimentaire. Il en est de même des terrains siliceux qui pêchent par un défaut de cohésion ou d'humidité.

Nous avons cru bien longtemps qu'une plante non aquatique, croissant dans une terre où les racines se trouvaient constamment noyées par les eaux, devait aspirer une quantité de liquide incompatible avec sa nature, de manière que le mouvement circulatoire, le mouvement ascensionnel de la séve et toutes les parties en fonction devaient se trouver en souffrance. Mais une remarque digne d'intérêt est venue combattre cette supposition : des plantes de froment, cultivées dans de l'eau distillée renfermant de l'acide carbonique ainsi que des sels azotés et terreux, se sont très-bien développées, et cependant, en agriculture, on est unanime pour reconnaître que cette espèce de céréale est une de celles qui redoutent le plus les terres humides. Nous sommes donc amené à croire que si les plantes craignent une humidité surabondante qui les rend molles et sans ressort, ce n'est pas à cause d'un afflux de séve aqueuse ou d'une trop grande absorp-

tion d'eau, mais bien parce que celle-ci s'oppose, par sa présence dans le sol, à l'accès direct des agents atmosphériques.

On a cru aussi devoir attribuer l'efficacité de l'ameublissement des terres à l'absorption de l'oxygène de l'air par les racines des plantes, en prétendant que cette absorption radicellaire est une des conditions de leur existence. Les observations qui ont eu pour but de prouver que des végétaux périssent quand leurs racines sont plongées dans une eau stagnante, tandis que l'effet de la submersion est généralement moins nuisible lorsqu'elles plongent dans une eau courante, toujours plus aérée, tendent sans doute à démontrer la justesse de cette théorie; cependant nous ne pouvons nous y rallier.

L'action plus manifeste de l'eau aérée sur les plantes ne peut pas être due, croyons-nous, à une absorption d'oxygène dans leur organisme. En effet, des plantes de froment meurent aussi dans les terrains même légèrement aqueux, avant d'avoir acquis toute leur croissance (tandis que, dans l'expérience qui vient d'être rapportée, elles ont acquis une grande vigueur), bien que leurs racines plongeassent dans de l'eau privée d'oxygène, mais pourvue de tous les autres principes essentiels à leur alimentation.

Nous arrivons donc à conclure que l'eau aérée agit plus favorablement que l'eau stagnante, non-seulement parce qu'elle renferme plus d'oxygène que celle-ci, mais encore parce qu'elle contient plus d'acide carbonique et plus de gaz ammoniac dont le rôle nutritif nous est déjà connu; non pas parce que cet oxygène peut être introduit dans les racines des plantes avec ces deux autres gaz, mais bien parce qu'il prépare à l'assimilation des agents nourriciers autour des racines.

Et puis, si les plantes qui vivent dans une eau stagnante offrent plus d'affaiblissement que celles qui croissent dans une eau aérée, il faut aussi porter en ligne de compte que la première est plus sujette que la seconde à être entourée de miasmes putrides, dont l'apparition seule suffirait pour expliquer cette différence. Il est donc facile de concevoir toute l'utilité de la perméabilité des terres et, par suite, l'importance des engrais poreux sur des sols compactes.

La porosité fixe les gaz et les émanations ammoniacales comme la coloration foncée des engrais et du sol absorbe et retient fortement le calorique nécessaire à la végétation. C'est à ces propriétés que l'on doit attribuer les beaux résultats qu'on obtient par la mise en culture des dépôts charbonneux qui se présentent dans les forêts des provinces de Namur et de Luxembourg. Les bons effets que l'on retire de l'application au sol ductile de l'argile cuite, du charbon animal, etc., explique aussi l'efficacité de ces caractères physiques.

Cependant un excès de porosité ou d'ameublissement n'est pas moins nuisible que le défaut contraire à la fertilité du sol et à l'action des engrais. Les plateaux de la Campine, par la grande proportion de sable dont ils sont composés, ceux des Ardennes, où l'humus, les feuilles et les détritus végétaux abondent, ne peuvent, pour cette raison, convenir à la culture de certaines espèces végétales, telles que celles qui mûrissent de bonne heure ou qui s'enracinent profondément. Les premiers sont secs et brûlants, circonstances qui empêchent le sol de fournir régulièrement aux plantes, et particulièrement au froment, la dose de liquide suffisante pour l'accomplissement de ses fonctions vitales; les seconds sont sans consistance, et n'offrent point aux céréales tout l'appui qu'elles réclament pour se maintenir jusqu'à leur maturité dans une position perpendiculaire.

On voit par ce qui précède combien un engrais peut agir différemment sur les mêmes espèces de végétaux, suivant son volume et sa porosité, et aussi suivant les terrains avec lesquels il est associé.

La nature minérale d'une terre, pour l'examen d'un engrais, mérite également l'attention particulière des physiologistes et des agriculteurs. Il ne suffit point de fournir de l'eau, des matières azotées ou carbonées, ou des sels minéraux aux plantes, pour leur assurer un développement complet. On a vu des matières très-riches en carbone et en azote n'apporter que des résultats insignifiants, et cela, parce que les terres en contenaient déjà suffisamment ou parce qu'elles étaient privées de quelques prin-

cipes minéraux indispensables à la plante; la même chose doit se dire pour les engrais riches en substances minérales qui, n'étant pas en même temps accompagnés de matières carbonées ou azotées, rendent la végétation stationnaire. Il est donc essentiel, avant de faire des expériences sur l'action d'un sel, de s'assurer si la terre en est privée partiellement ou totalement (conditions sans lesquelles il ne saurait agir), et de voir si elle renferme tous les autres aliments alcalins et terreux.

Donnez des sels ammoniacaux à une terre calcaire renfermant des engrais azotés et calcaires ou privée de phosphates, il arrivera que les uns et les autres resteront pour ainsi dire sans effets; la plante prendra bien un certain accroissement, mais n'acquerra pas sa vigueur normale. Confiez à un terrain privé d'alcalis, mais riche en autres matières minérales et organiques, un engrais puissant qui ne renferme en lui-même que peu ou point de potasse et de soude, il ne produira pas de plantes aussi bien développées que s'il avait été traité tout simplement avec un engrais alcalin. Ce qui a trait aux alcalis s'applique aussi aux phosphates et aux sels calcaires pour certaines espèces végétales.

La nécessité de mettre en même temps en évidence tous les matériaux qu'affectionnent les plantes pour qu'une substance puisse devenir profitable à la végétation, est en quelque sorte tous les jours confirmée par l'application des engrais complets, c'est-à-dire qui contiennent la plupart ou la totalité des parties constituantes des végétaux. Elle explique aussi parfaitement les anomalies et les résultats négatifs qui ont lieu par l'utilisation des matières d'une composition simple ou ne renfermant qu'un ou deux éléments réclamés par les récoltes; car, pour que ce genre d'engrais puisse accomplir sa mission, il est évident qu'il a besoin d'être complété par l'addition d'autres principes qui lui manquent et que le sol ne peut lui fournir en quantité suffisante.

Jusqu'ici on n'a pas assez consulté les propriétés des engrais et celles des terrains auxquels ils sont donnés; on doit savoir cependant que les uns et les autres ne répondent à l'attente qu'en

suivant une méthode logique; il convient, par conséquent, de ne pas négliger l'étude de leurs caractères respectifs.

Chaque terre arable a, comme on sait, une composition minérale différente, suivant la nature des roches qui lui ont donné naissance. Dans l'une, les silicates abondent; dans l'autre, ils y sont plus rares; dans celle-ci, on rencontre peu de phosphates terreux; dans celle-là, la potasse et la soude se trouvent en grande quantité, tandis qu'ailleurs elles font partiellement défaut. Ici, les terres sont extrêmement riches en matières salines de toute espèce; là, elles sont au contraire très-pauvres sous ce rapport (1); enfin, plus loin, le sol se désagrége facilement, alors qu'ailleurs, il faut des excitants ou un temps beaucoup plus long pour rendre ses parties minérales absorbables.

Ce simple exposé nous démontre parfaitement que tout engrais, quelle que soit sa nature, peut, ou rester nul, ou exercer une influence très-utile ou très-défavorable, suivant la richesse minérale du sol auquel il est appliqué.

Or, s'il est bien établi que les terres, selon les diverses espèces de roches dont elles dérivent, ont toutes une composition chimique, une propriété agrologique différentes, on concevra aussi aisément qu'un même engrais ne peut y agir d'une manière uniforme. D'un autre côté, comme les plantes paraissent plus ou moins exigeantes, sous le rapport de leurs éléments minéraux constitutifs; comme les unes réclament plus que les autres des silicates ou des phosphates, des sels calcaires ou alcalins, il sera tout aussi facile de saisir la cause pour laquelle chacune d'elles a une terre où elle prospère plus particulièrement, et de comprendre comment un sol peut contenir les éléments essentiels des betteraves, des pommes de terre, des rutabagas, alors qu'il est en grande partie privé de ceux qui sont indispensables aux crucifères et aux céréales; comment la culture arbustine ou résineuse se plaît spécialement dans une terre qui ne produirait que des

(1) Voir les *Documents*, p. 8 et suiv.

trèfles ou des plantes oléifères languissantes; et enfin, comment certains terrains sont frappés de stérilité pour la majeure partie des végétaux, tandis que d'autres, doués naturellement d'une fertilité surprenante, conviennent à toutes les plantes alimentaires et ne réclament point, pendant une longue suite d'années, l'intervention des engrais minéraux (1). Toute cette belle théorie a, du reste, été trop parfaitement comprise et discutée par M. Liebig, pour qu'il soit nécessaire de s'y arrêter davantage.

Nous arrivons donc à admettre que chaque engrais, que chaque sel métallique doit varier, non-seulement d'après la composition chimique du sol, mais encore d'après l'espèce de végétal qu'on y cultive. Ainsi, à parité de conditions, la chaux doit jouer un rôle alimentaire actif sur les légumineuses riches en chaux, bien que, sous ce rapport, elle puisse ne constituer qu'un très-faible auxiliaire pour d'autres espèces. Ce qui est vrai pour la chaux, l'est aussi pour les autres matières salines et terreuses.

Nous concluons encore naturellement de tous ces faits, qu'on a souvent jugé un engrais comme peu favorable à une terre et d'un emploi dispendieux, tandis qu'on l'aurait trouvé des plus profitables si l'on avait tout simplement eu la précaution d'opérer sur des végétaux d'une nature différente.

Sixième point. — En agriculture, la position géographique qu'occupe le sol doit également être prise en considération. Lorsqu'on examine l'influence qu'exerce une substance quelconque sur les végétaux, il n'est pas non plus indifférent d'opérer sur des terrains à surfaces horizontales ou très-inclinées; car il se pourrait, comme cela se remarqua souvent d'ailleurs, qu'un engrais, dans un terrain à surface plane, donnât une végétation riche et vigoureuse, tandis que dans un autre terrain tout à fait semblable, mais offrant un plan déclive, il ne produisit qu'une récolte chétive. La cause de cette différence peut être attribuée soit à ce que, dans ce dernier cas, les plantes ne reçoivent

(1) Voir les *Documents*, p. 9.

souvent qu'indirectement les rayons lumineux, soit à ce qu'elles se trouvent frappées directement du givre régnant, soit enfin à ce que les pluies d'orage entraînent en solution et en suspension une partie des engrais qui y sont appliqués. Nous verrons, dans le cours de notre seconde partie, que la même observation peut être faite pour les engrais administrés en couverture, et pour ceux qui sont enfouis immédiatement, en été, sur des sols peu perméables, en hiver, sur tous les terrains quelque peu inclinés.

Une contrée est favorable à l'action d'une matière fécondante lorsque la température locale est en harmonie avec la nature des plantes cultivées; aussi une autre contrée peut-elle lui être nuisible, lorsque des grands froids ou des météores interviennent pour en arrêter l'assimilation.

Un engrais déposé dans un sol humide situé sous un climat sec et chaud, peut accélérer vivement la végétation, tandis que, dans un sol peu hygroscopique placé dans les mêmes conditions, la végétation resterait insensible et ne saurait profiter des meilleurs principes alimentaires qu'on lui aurait procurés, et réciproquement. De là suit qu'avant de poser des règles applicables au territoire belge, on doit se mettre en garde contre des essais tentés à l'étranger dans des terrains qui auraient beaucoup d'analogie avec ceux que nous cultivons, mais dont le climat chaud, brumeux ou froid, s'écarterait essentiellement du nôtre.

Les saisons pluvieuses ou sèches peuvent également nous faire éprouver des mécomptes. Ainsi, on n'est nullement étonné qu'une matière nourricière ait peu d'effet dans un terrain alumineux, lorsqu'il survient des pluies fortes et continues, alors qu'elle donne des récoltes remarquables par des temps secs.

A ces causes déjà nombreuses, qui doivent avoir une très-haute portée sur la plus ou moins grande action des engrais dans l'alimentation végétale, et qui peuvent conduire les expérimentateurs à tirer des conclusions erronées par suite d'un examen superficiel, viennent s'en joindre beaucoup d'autres encore.

Ainsi, puisque le rôle ou l'action des engrais ne saurait s'exercer et devenir appréciable que sur des plantes qui peuvent croître

et se développer librement, il est clair aussi que des graines de mauvaise qualité, que des semailles trop hâtives ou trop tardives, c'est-à-dire exécutées hors saison, et faites dans des terres envahies par des plantes usurpatrices, ne pourront engendrer des plantes vigoureuses et d'une bonne conformation, et que, par suite, il y aura impossibilité de porter un jugement exact sur l'efficacité des engrais, dont on serait tenté de nier l'action pour expliquer le non-succès des récoltes venues dans ces conditions. Il est également notoire que les insectes, les maladies auxquelles sont exposées les plantes, etc., dont on ne tient pas toujours compte, sont autant de causes qui peuvent influer sur l'opinion que l'on se crée sur la vertu ou la plus ou moins grande activité des engrais.

Tels sont les principes qui doivent guider les physiologistes, les agronomes et les agriculteurs dans le choix et l'application rationnelle des engrais; telles sont les faits qui doivent toujours être présents à notre esprit et avec lesquels nous ne saurions transiger sans éprouver des déboires, qui sont souvent les conséquences fâcheuses et inévitables de l'absence d'une mûre réflexion.

Nous trouvons, dans les explications qui précèdent, les motifs qui nous ont engagé à dire ailleurs que les expériences établies sur le sol arable, dans le dessein de découvrir les caractères végétatifs d'une matière azotée, terreuse ou alcaline, sont entourées de grandes difficultés. Nous pouvons maintenant ajouter, à cette occasion, qu'une épreuve directe, dans de semblables circonstances, ne suffit point pour bien saisir, apprécier et lever tous les doutes qui existent à cet égard.

L'action des matières alimentaires dépend donc d'un grand nombre de causes qu'on n'a pas jusqu'ici suffisamment méditées dans l'étude des engrais et dans la pratique de l'agriculture. On a, par exemple, fait des expériences sur le sel marin, sur les eaux ammoniacales des usines à gaz, etc., et après avoir appliqué, sans plus de façons, ces matières sur le sol, où elles n'ont apporté aucun résultat digne d'attention, on est arrivé à pré-

tendre avec confiance qu'elles ne sont point susceptibles de nourrir et de provoquer l'accroissement des végétaux.

A cela nous répondrons : ne voit-on pas aussi le fumier de basse-cour rester, pour ainsi dire, sans effet dans certaines terres; et serait-il logique, pour cela, d'affirmer que le fumier n'est pas propre à ranimer et à entretenir la végétation?

On a aussi essayé en agriculture d'autres substances, telles que le charbon de bois, etc., qui ont amené un surcroît notable dans les produits, et l'on a cru qu'elles jouaient un rôle nutritif important, tandis qu'elles n'avaient agi sur les plantes qu'indirectement, comme amendement ou comme stimulant.

D'autres fois, on a semé des graines de froment et de seigle dans une terre graissée avec des chiffons de laine, des os pulvérisés, etc., et, sans consulter seulement leur aptitude à se décomposer, on a dit vaguement que ces produits ne méritaient point de porter le nom d'engrais. Voilà pourtant des arguments, rapportés dans les travaux d'hommes instruits, que l'on considère comme concluants et qui, à nos yeux, ne peuvent avoir d'autre résultat que d'ajourner le progrès de la science et de jeter la confusion dans les idées de nos cultivateurs.

Pour que des expériences établies dans un but physiologique ou agricole puissent avoir de la valeur, il est indispensable qu'elles soient dirigées avec toute l'exactitude que ce genre de travaux réclame. En effet, si l'on réfléchit un instant, à la multiplicité des circonstances qui peuvent modifier l'influence des engrais sur les plantes, on voudra bien convenir avec nous que les erreurs peuvent se multiplier sans cesse et venir se placer à côté de la réalité. On voudra bien admettre enfin, que de grandes précautions, trop souvent négligées jusqu'à présent, sont nécessaires et doivent présider aux opérations, si l'on veut éviter de porter un jugement trop léger sur le rôle et l'action d'une substance renfermant des principes utiles à la végétation.

Répétons, pour en finir, qu'un engrais peut rester sans effet sur la croissance des plantes et qu'il peut même, dans certains cas, leur occasionner la mort. Disons qu'il est impossible que le meil-

leur aliment produise une action dans le sol où on le place, s'ils ne renferment ensemble, en quantité suffisante, et sous une forme d'élaboration graduée d'après les besoins, le carbone, l'azote et les sels alcalins et terreux indispensables aux diverses fonctions de l'économie végétale, et si enfin, les milieux dans lesquels les racines et les feuilles des plantes s'étendent ne se trouvent point en parfaite harmonie avec leur nature. Voilà ce que nous devons entendre sous la dénomination de *bonnes conditions d'assimilation*.

CHAPITRE VI.

RÉFLEXIONS SUR LES PRINCIPES ALIMENTAIRES DES PLANTES.

Nous avons signalé précédemment le degré d'importance des substances propres à l'alimentation végétale; nous aurons maintenant à rechercher ici leur importance relativement à leur action, combinée avec leur rareté, leur prix vénal et la difficulté de se les procurer. Dans nos évaluations, nous prendrons pour base la composition des terres envisagée d'une manière générale, en laissant de côté les corps dont la nature semble être suffisamment pourvue.

L'acide carbonique. — Ce gaz, aspiré de l'air par les organes foliaires et radicellaires, suffit, avons-nous dit, pour entretenir la vie des plantes, sous le rapport du carbone; mais cette source d'acide carbonique paraît être insuffisante pour maintenir une végétation régulière et complète.

Cependant, il est des cas où l'humus, non métamorphosé dans le sol en matière charbonneuse, supplée au manque d'acide carbonique. Il arrive également que certaines plantes, douées d'un grand pouvoir absorbant, ne profitent guère d'un engrais herbacé;

mais, en agriculture, ce dernier cas ne semble pas se produire. Quant au premier, il n'est qu'exceptionnel. Il faut donc aux plantes alimentaires, pour qu'elles puissent prospérer, une somme d'acide carbonique artificiel susceptible de suppléer à celui qui leur est fourni par l'atmosphère, et que l'on peut produire par l'usage des engrais de ferme. Toutefois, comme cette matière première fait très-souvent défaut dans les exploitations rurales livrées à elles-mêmes, et surtout où les landes abondent, il nous paraît qu'une des questions qu'il importe le plus de résoudre pour le progrès de notre agriculture, et particulièrement pour nos défrichements, c'est de trouver un moyen facile et économique de la remplacer temporairement : on arrivera à ce résultat au moyen des engrais verts dont nous allons donner les caractères agricoles. L'importance de ce problème, qu'on aura lieu d'apprécier plus tard, nous fait un devoir de bien étudier le rôle, encore mal interprété par nos physiologistes et nos agronomes, que ce genre d'engrais est appelé à jouer dans les différentes phases de la végétation.

Des engrais verts. — Sous cette dénomination, on entend des plantes qui croissent sur un terrain et sont enfouies sur place avant la fructification, ou bien enfouies seulement après avoir subi une fermentation. Cette dernière méthode ne nous occupera pas ici : elle constitue la méthode Jauffret que nous exposerons plus tard.

La pratique des engrais verts n'est pas nouvelle : elle était déjà connue des anciens; depuis lors, elle a pris une grande extension, principalement en Alsace, en Italie, en Toscane, en Lombardie, etc., où elle est employée avec beaucoup de succès. Les écrits des agronomes (MM. Thaër, Sainclair, De Dombasle, Schwerz) nous ayant fait connaître les avantages qui résultent de l'enfouissement des plantes vertes, il nous a été facile d'expérimenter ce moyen d'amélioration que nous n'avons pas tardé à adopter sur une grande échelle.

« La pratique des engrais verts est utile, surtout dans les contrées méridionales : elle assure des récoltes qui manqueraient faute d'une humidité suffisante, et malgré des fumures azotées

auxquelles cet auxiliaire est alors indispensable. Dans les parties septentrionales de l'Europe, les engrais verts sont bien moins utiles : aussi les Anglais s'en servent-ils peu, parce que là l'humidité du sol et de l'atmosphère ne font pas défaut généralement (1). »

A la suite de cette exposition, il est presque inutile de dire que, dans les terrains secs et siliceux, on doit choisir des plantes aqueuses, à consistance molle, et les enfouir avant la floraison; tandis que, dans les terrains alumineux et humides, il est préférable d'employer des végétaux plus ligneux et de les enterrer plus tard, lorsqu'ils ont atteint une plus forte cohésion, c'est-à-dire un peu avant leur maturité. De cette manière, on produit dans le premier cas, un *maximum* d'humidité, pendant la période de la végétation, et une grande division parmi les particules du sol, dans le second. Ces engrais peuvent donc agir favorablement comme amendement; mais, pour cela, nous le répétons, il est nécessaire que la nature des plantes servant d'engrais, ou tout au moins l'époque des enfouissements, soient subordonnées à l'état physique des terrains et à la nature des climats.

Parmi les plantes destinées à être enfouies, on cite le seigle, la spergule, les fèves, les pois, les vesces, le lupin, le sarrasin, le maïs et le topinambour. Tout végétal vert, n'importe sa nature, peut, au reste, former un engrais lors de sa décomposition; mais il y a plusieurs conditions qu'il importe d'examiner avant de faire un choix; telles sont : la croissance plus ou moins rapide du végétal, sa masse, sa faculté de se décomposer, la richesse de son herbage, le prix d'achat des graines d'ensemencement, etc. En faisant la part de ces considérations, nous devons accorder la préférence, pour tous les terrains secs et moyennement loameux de la Belgique, au sarrasin et à la spergule (*Spergula maxima.* Weihe) comme réunissant le plus d'avantages.

Dans notre pays, l'usage des engrais verts est peu répandu; cependant un grand nombre d'agriculteurs ont reconnu l'utilité

(1) Payen, *Des engrais, Théorie de leur action sur les plantes*, p. 37.

de l'enfouissement de la seconde coupe de trèfle rouge. Cette plante a aussi été essayée dans notre culture comme engrais, et elle a toujours donné lieu à une grande augmentation dans la production. Néanmoins, nous avons cru devoir abandonner ce procédé; car, toute réflexion faite, nous avons reconnu que négliger de tirer parti dans nos étables de cet aliment précieux que la nature met dix-huit mois à créer et qui ne peut croître sur la même terre que tous les six ans, c'était une véritable perte pour l'économie rurale.

Nous n'admettons les engrais verts comme réellement avantageux que lorsqu'ils sont l'objet d'une récolte intercalaire, c'est-à-dire lorsqu'ils peuvent être obtenus entre deux récoltes sans nuire à la production qui doit succéder à l'enfouissement : ce n'est qu'à ce titre que nous pouvons les envisager comme un puissant auxiliaire pour la végétation; et, sous ce rapport, le sarrasin, et particulièrement la spergule, méritent de fixer toute notre attention. Cette première plante étant généralement bien connue, nous nous occuperons plus spécialement de la seconde.

La spergule demande un sol meuble et siliceux, où elle se plaît beaucoup; mais si, d'après certains agronomes, elle redoute les terrains tenaces et alumineux, on ne doit pas, pour cette raison, être porté à croire que nos terres franches ne lui conviennent pas, pourvu qu'elles ne soient point naturellement onctueuses, humides.

La culture de cette plante est très-facile : un simple déchaumage après la moisson, lui suffit quand l'ensemencement est précédé d'un hersage très-superficiel et suivi d'un roulage (1).

La spergule croît avec une rapidité étonnante, et, comme le remarque M. Schwerz (2), il est aisé de la cultiver en seconde récolte, et même de l'intercaler, en automne, entre deux céréales se

(1) Pour accélérer l'opération, on peut se servir avec avantage, sur les surfaces planes et peu accidentées, de l'extirpateur à six ou sept socs. Cet instrument fonctionne parfaitement; à l'aide de quatre chevaux, on retourne 2 ou 3 hectares dans l'espace de 12 heures.

(2) Schwerz, *Préceptes d'agriculture pratique*, p. 197. Paris, 1842.

succédant la même année, sans porter atteinte à la seconde production des deux céréales. Il est cependant à observer que, dans la Famenne, le Condroz et les Ardennes, où les étés sont moins longs qu'ailleurs, le peu de temps laissé entre l'enlèvement des récoltes tardives et les semailles automnales ne permettrait pas d'arriver à ce beau résultat; mais il est possible de faire disparaître entièrement cette difficulté en adoptant provisoirement des systèmes de culture appropriés aux circonstances et aux exigences locales. Nous ne chercherons pas à donner l'idée de ces systèmes; quiconque s'occupe d'agriculture pourra les combiner d'après les ressources et les conditions particulières où il se trouve; il nous paraît préférable de nous appliquer à indiquer le rôle et l'action des engrais verts.

Dix-sept hectares de terre, d'une nature un peu sèche et d'assez bonne qualité, furent ensemencés, au mois de juin, en sarrasin, qui fut labouré au commencement du mois de septembre. Le froment et le seigle qui succédèrent à cette plante furent d'une belle et bonne venue (1). D'après nos évaluations sur l'action de cet engrais, nous croyons pouvoir porter à un tiers la plus-value du rendement, comparativement à celui des mêmes espèces de plantes, qui ont crû sur les mêmes terrains non graissés et soumis aux mêmes conditions de culture.

Voyons maintenant ce que l'on nous communique de la France.

« M. De Dombasle a donné, dans ses *Annales*, la traduction de l'ouvrage spécial, où cet auteur (M. De Woght) a rendu compte de ses essais. Il affirme que si l'on sème consécutivement un champ de spergule pour être enterré en vert, en mars, juin et août, on peut compter que l'effet de ces trois herbages équivaudra à 29 voitures de fumier ou à 29,000 kilogrammes par hectare, ce qui, dit-il, enrichit plus le sol qu'une récolte de seigle ne l'épuise (2). »

L'avantage qui résulte de l'application des engrais verts con-

(1) La même observation s'est produite pour de la spergule cultivée dans deux de nos provinces.

(2) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 563.

siste en ce qu'ils agissent dans le sol, à l'instar du fumier, en procurant de l'humidité et de la porosité au sol, et en fournissant aux plantes, pendant leur décomposition spontanée, les principes nourriciers qu'ils renferment sous forme de gaz, de sels et de produits organiques.

Un végétal prélève, par ses organes absorbants, foliaires et radicellaires, aux dépens de l'atmosphère et au profit du sol dans lequel il est enfoui, les gaz qu'il s'assimile pendant sa croissance. A ce gain de matières, s'en joignent encore plusieurs autres : le sol, avons-nous déjà dit, éprouve toujours une légère perte de gaz et de sels minéraux solubles par l'action des eaux du ciel et celle de la chaleur solaire. Or, comme les plantes en végétation ont la faculté d'empêcher en partie l'enlèvement des agents solubles en les emmagasinant dans leurs organes, il est clair que le sol renferme plus de principes utiles après qu'avant la culture des récoltes vertes. On sait encore qu'un engrais agit d'autant plus utilement que sa solubilité et sa décomposition sont mieux proportionnées aux besoins de la végétation en croissance. En conséquence, comme l'ammoniaque volatile et les matières minérales solubles du sol sont d'une assimilation plus régulière, après avoir été transformées dans les tissus des végétaux à enfouir qu'avant d'y être élaborées, il est évident que, à parité de conditions, une céréale ou une légumineuse profitera mieux des éléments nourriciers d'un engrais herbacé vert placé à sa disposition que des mêmes éléments qui pourraient se trouver isolés, ou à l'état de liberté dans la terre arable.

On n'ignore pas non plus que les substances organiques, en se putréfiant, peuvent dégager de la chaleur, de l'électricité, et une portion d'ammoniaque formée aux dépens de l'azote de l'air et de l'hydrogène de la matière en combustion. Ainsi, par la culture des récoltes à enterrer, il y a production de divers agents favorables à la végétation. Ajoutons encore que les engrais verts ont aussi pour objet une économie de frais dans le transport des fumiers et dans les travaux accessoires, surtout lorsque les terres sont éloignées de l'exploitation, ou lors-

qu'elles sont d'un abord difficile, et nous aurons une approximation assez exacte de leur valeur agronomique.

Cependant, qu'on ne se fasse pas illusion sur les effets que cette pratique est appelée à produire! Elle ne doit avoir principalement en vue que la conservation ou l'évaporation de l'humidité du sol et la création de l'humus ou de l'acide carbonique. Quant aux autres propriétés des engrais végétaux, elles ne doivent être considérées que comme secondaires. Ainsi, l'on se trompe, selon nous, en croyant qu'avec une ou plusieurs récoltes vertes enfouies on puisse se passer d'engrais de ferme : ce résultat ne peut être atteint que dans des champs privilégiés.

L'action des engrais verts est entièrement subordonnée à la nature du sol : si celui-ci contient primitivement tous les éléments de fertilité, la récolte enterrée ne pourra nullement augmenter celle qui lui succédera; s'il ne renferme que les principes inorganiques des plantes, le développement de celles-ci sera en rapport avec le carbone et l'azote qu'elles pourront emprunter à l'air et à la récolte enfouie en voie de décomposition; enfin, s'il est privé d'un ou de plusieurs principes minéraux essentiels des graines, les autres conditions, fussent-elles même remplies, les plantes se trouveront arrêtées dans leur élan végétatif et ne jouiront aucunement des engrais verts.

Nous ne répéterons pas ce qui a été déjà exposé ailleurs sur l'action des engrais en général, qu'il nous suffise de rappeler ici, qu'à l'enfouissement d'une récolte, on doit toujours joindre les matériaux que réclame la végétation, lorsque, toutefois, le sol et la plante enterrée ne peuvent les lui procurer.

Puisqu'il a été démontré que le sol, pris dans les conditions ordinaires, manque souvent de matières azotées, de phosphates, d'alcalis ou de sels calcaires, nous pouvons dire avec toute sécurité que les engrais verts doivent, dans le plus grand nombre de cas, être associés à d'autres substances fertilisantes pour produire des résultats satisfaisants.

D'après ces considérations, il est aisé de voir que nous ne pouvons partager l'opinion que soutient M. De Woght, en disant

que trois récoltes de spergule enterrées équivalent à 29 voitures de fumier ou 29,000 kil. par hectare. Ce cas ne peut se présenter que dans des circonstances tout à fait exceptionnelles; car il est certain qu'en retournant une plante dans le sol sur lequel elle a crû, on ne fait que lui restituer exactement les principes minéraux et azotés qu'elle lui a empruntés pour se constituer; il n'y a en quelque sorte que le carbone enlevé à l'atmosphère et une très-petite proportion d'azote qui puissent figurer comme gain; il est donc hors de doute que les plantes vertes ne peuvent communiquer autant de matières nitrogénées, terreuses et alcalines que 29 voitures de fumier par hectare. Il est également notoire, pour la même raison, qu'elles ne peuvent enrichir le sol plus qu'une récolte de seigle ne l'épuise.

Les engrais verts ne sont donc appelés à jouer un rôle réellement important et avantageux que là où le sol est privé de matières organiques. Envisagés de cette manière, ils peuvent rendre un service signalé à notre agriculture, en procurant une nouvelle source d'acide carbonique dans les exploitations et dans les contrées où il y a pénurie d'engrais de ferme ou d'humus doux.

De l'azote. — Il en est de l'azote comme du carbone; celui que l'air peut céder est, comme nous le verrons plus loin, insuffisant pour entretenir une végétation luxuriante; mais on le trouve en abondance dans les engrais animaux. On peut également se le procurer à bon compte sous forme de sels assimilables dans les fourneaux à coke, dans les résidus ammoniacaux du gaz de l'éclairage, dans les urines, au moyen de corps condenseurs, et dans les marcs de graines oléifères, en faisant d'abord servir ceux-ci à l'engraissement des animaux domestiques. Le profit qui résulterait de ce régime pour le bétail compenserait la dépense, et l'on obtiendrait ainsi sans frais de l'azote, des phosphates et des alcalis pour la fertilisation des terres. Dans tous les cas, ne perdons pas de vue que les corps poreux et certains sels calcaires sont des excipients utiles à l'agriculture, car ils fixent à la portée des racines l'ammoniaque des engrais et de l'atmosphère; et

l'azote est la matière la plus chère, la moins répandue dans la nature et la plus nécessaire à l'économie. Après cet élément, les alcalis viennent se placer en seconde ligne; ensuite, le phosphore; puis, le gypse et le sel marin; enfin, la chaux, la marne et la magnésie.

Comme *la potasse et la soude* se remplacent mutuellement dans un grand nombre de végétaux, il est préférable d'utiliser cette dernière pour l'amélioration des terres, à cause de la modicité de son prix de revient. On peut d'ailleurs se procurer les alcalis à bon compte dans les déchets que laissent un grand nombre de nos fabriques de produits chimiques et dans la cendre de diverses plantes.

Le phosphore peut être obtenu au moyen des os, qui, préparés comme nous l'avons indiqué, produiront de l'azote, lequel payera à lui seul le phosphate de chaux. Le phosphore peut encore être retiré des urines humaines en même temps que l'azote, par un traitement à l'eau de chaux et au charbon de bois pulvérisé (1).

Le plâtre se trouve facilement et à bon compte à l'étranger et même dans nos établissements industriels.

Le sel marin serait, comme le tourteau, avantageusement employé à l'alimentation animale avant d'être transporté sur les terres : par cette méthode on couvrirait le prix d'acquisition de la matière. Au reste, l'hygiène recommande l'usage du sel comme une substance excitant les forces digestives de l'animal. Nous ne l'avons jamais employé régulièrement pour assaisonner la ration des bestiaux, mais les faits ne nous manquent pas. Nous tenons surtout à mentionner le suivant : il démontrera l'opportunité de notre proposition : « Des expériences faites avec beaucoup de soin à l'institut agricole de S^te^-Geneviève ont démontré qu'un mouton bien nourri, augmentant de 1,500 grammes par mois, augmentera de 3 kilog., si l'on ajoute à ses aliments

(1) Voir, pour plus de détails, le *Journal des travaux de l'Académie de l'industrie française*, vol. XVI, p. 97. Paris, 1845.

3 grammes de sel par jour soit 90 grammes par mois (1). »

Quant à *la chaux, à la marne et à la magnésie*, elles abondent dans notre pays; et, lorsqu'on les trouve à proximité des exploitations, les prix d'extraction et de transport sont très-peu élevés.

A présent que nous avons étudié en particulier les propriétés et les caractères les plus importants des engrais et leur faculté d'assimilation dans les végétaux, nous allons passer en revue et discuter les nouvelles théories des engrais; elles paraissent offrir un grand intérêt pour l'agriculture.

CHAPITRE VII.

EXAMEN ET CONCLUSIONS SUR LES NOUVELLES THÉORIES DES ENGRAIS.

Outre les nouvelles théories que nous avons déjà examinées, il en existe encore d'autres parmi lesquelles on distingue les suivantes :

1° *Le système Jauffret;*
2° *Le système Johnston;*
3° *Le système Bickes;*
4° *Le système Liebig.*

Nous pourrons les envisager séparément dans leur ensemble, et voir s'il en est dans le nombre qui méritent réellement l'attention que semblent leur prêter les agriculteurs et les savants de notre époque.

(1) *Journal des travaux de l'Académie de l'industrie française*, t. XV, p. 54. Paris, 1845.

Section Ire. — *Système Jauffret.*

Le système Jauffret a principalement pour but de recueillir et d'utiliser toutes les parties des plantes sauvages, telles que : pailles de céréales, arbustes, tiges ligneuses, genêts, bruyères, joncs, fougères, chiendents, mousses, feuilles, etc., afin d'augmenter la masse des engrais sans le concours de bestiaux. A cet effet, les végétaux ou leurs débris sont disposés en gros tas, après avoir été triturés à l'aide d'une machine mue par des chevaux. Lorsque les parties offrent une grande cohésion, on les recouvre de terre, et puis on les arrose de temps à autre, pour en activer l'érémacaucie, avec une lessive dont M. Jauffret nous donne la composition de la manière suivante :

1° « Pour convertir en engrais 1,000 livres de paille ou 2,000 livres de matières végétales ligneuses vertes, qui produisent environ 4,000 livres de fumier, il faut environ 10 hectolitres de lessive.

2° » Composition de la lessive basée sur la quantité environ des matières ci-dessus :

	LIV.	ONCES.
Matières fécales et urines.	200	»
Suie de cheminée	50	»
Plâtre en poudre.	400	»
Cendres de bois non lessivées.	20	»
Chaux non éteinte	60	»
Sel marin	1	»
Salpêtre non raffiné.	»	50
Levain d'engrais, matière liquide ou suc de fumier provenant d'une opération précédente (1).	50	»

Selon les expériences de M. Jauffret, douze jours suffisent pour obtenir le degré de fermentation voulu, lorsque l'opération est bien conduite; et 4,000 livres de cet engrais surpassent

(1) *Méthode Jauffret.*

de beaucoup en valeur un poids équivalent d'engrais de ferme.

Cette méthode est connue depuis nombre d'années, mais elle n'a guère obtenu, tant dans notre pays qu'à l'étranger, le suffrage et la sanction des cultivateurs; aussi est-elle généralement abandonnée. D'où provient cet état de choses?

Nous avons fait, il y a environ six ans, une expérience avec cet engrais; mais elle ne nous a pas donné les beaux résultats que nous en attendions et qui nous étaient promis par l'auteur de la méthode. L'infructuosité de cet essai ne peut être que la suite de certaines imprévoyances qui, peu importantes à nos yeux, étaient en réalité assez graves pour faire avorter l'opération.

En examinant attentivement la confection de cet engrais ainsi que la composition des plantes et celle de la lessive, on ne doutera plus que la matière qui résulte de leur décomposition ne soit un engrais qui favorise grandement la végétation; la lessive et les matières végétales se composent, en effet, de tous matériaux énergiques et d'une action puissante. Le peu d'extension qu'a pris l'engrais Jauffret ne doit donc pas être le résultat de l'inefficacité des éléments dont il se trouve composé; car il est certain que ceux-ci doivent agir favorablement sur la plupart des terres arables douées d'un caractère physique convenable et en rapport avec la situation climatérique des lieux.

La méthode Jauffret n'est pas cependant entièrement délaissée; elle a des partisans, au nombre desquels nous pouvons citer M. Simons, de Liége, qui, par des expériences comparatives, principalement exécutées sur des récoltes de seigle ensemencées dans des terrains de bois défrichés, a acquis la ferme conviction que l'engrais Jauffret peut remplacer les fumiers les plus actifs. Cette conviction est le résultat de comparaisons faites entre l'engrais Jauffret, le fumier de distillerie, le fumier de basse-cour et les chiffons de laine. L'engrais Jauffret a toujours occupé le premier rang et a, en outre, révélé la belle propriété d'activer la végétation au point d'avancer de huit à dix jours la maturité des récoltes.

M. Simons préconise l'emploi de cet engrais économique,

auquel il se propose de donner plus d'extension ; mais il ne peut encore, quant à présent, donner des indications positives sur la durée de son action. Dans tous les cas, nous croyons, d'après ce que nous avons pu remarquer dans sa nouvelle exploitation, que cet engrais est susceptible de rendre de grands services à l'agriculture.

Ces renseignements pratiques concordent assez bien avec les conclusions que nous avons pu tirer en envisageant la composition de cet engrais ; et, en admettant qu'il ne produise d'effet que pendant une seule année, il n'en reste pas moins vrai qu'il aurait son utilité incontestable pour les bois défrichés, et surtout pour les contrées qui, comme les Ardennes et la Campine, possèdent des végétaux agrestes en grande abondance et des pâturages chétifs qui ne réclament que le concours des matières fertilisantes pour devenir productifs.

Si la propagation de ce système est restée jusqu'ici dans des limites fort circonscrites, nous croyons que cela tient à deux causes qu'il ne sera pas inutile de signaler. La première consiste dans le peu de soins et de précautions qu'apportent la plupart des agriculteurs dans des expériences avec lesquelles ils ne sont pas familiers. La seconde provient de ce que le cultivateur se trouve dans la nécessité de préparer et d'associer lui-même des substances qui lui sont inconnues ou qu'il n'a pas l'habitude de manier.

Ne trouvant, d'une part, dans le pays, aucun dépôt de ces substances où il puisse se les procurer économiquement, et la préparation exigeant des soins minutieux ; n'ayant, d'autre part, sous les yeux, aucune expérience qui puisse lui servir d'exemple, le cultivateur n'entrevoit, dans l'application du procédé Jauffret, qu'obstacles et embarras. Il n'est donc pas étonnant que ce système soit si peu suivi, même dans les contrées où il pourrait contribuer puissamment au progrès de la culture. Ce n'est qu'en levant les difficultés que nous venons de signaler, qu'on parviendra à lui faire acquérir une juste valeur dans l'esprit de l'homme des champs.

On a vu que, dans la préparation de la lessive, M. Jauffret prescrit l'emploi de la chaux caustique; on remarque aussi, dans le cours de son mémoire (1), qu'il recommande l'addition du même corps dans les urines et les matières fécales, à l'effet d'absorber l'odeur putride qui s'en dégage.

On doit se rappeler aussi que cette tendance, ou plutôt cette manie d'allier la chaux avec des matières ammoniacales, a déjà été combattue; en conséquence, nous nous bornerons à dire que si l'on voulait obtenir un effet et une réaction diamétralement opposés, on ne saurait mieux y parvenir que par ce moyen.

Selon notre manière de voir, l'engrais Jauffret doit subir, dans sa préparation, quelques modifications pour acquérir réellement une grande énergie. La suppression de la chaux et l'addition du sulfate de chaux ou de quelques matières poreuses, telles que le charbon animal, le charbon de bois pulvérisé et la terre cuite, seraient, selon nous, les premiers changements que l'on devrait faire subir à la fabrication de cet engrais. M. Jauffret emploie aussi la chaux pour activer la fermentation de la matière; ce moyen est, à la vérité, assez puissant; mais n'en est-il pas d'autres à notre disposition qui, tout en activant la désorganisation des substances ligneuses, ajouteraient encore à la matière un degré de fertilité de plus, au lieu de le lui enlever, comme cela a lieu par l'application de la chaux?

A l'aide d'une solution d'alcali volatil ou d'un plus fort dosage de cendres de bois, d'urine ou de substances salines, n'obtiendrait-on pas, comme avec la chaux, la fermentation dans la masse? N'imiterions-nous pas en cela les Écossais, qui, en quelques jours, convertissent la sciure de bois en un riche terreau par le seul moyen de l'urine?

On pourrait encore, avec un avantage non moins certain, utiliser à cet effet les résidus liquides qui s'écoulent des bouche-

(1) *Méthode Jauffret*, p. 17.

ries ou des papeteries. Ces résidus contiennent une forte quantité de chlorure de calcium qui, comme le plâtre, a la propriété de fixer l'ammoniaque et de fournir plusieurs de ses éléments aux plantes. On devrait aussi porter son attention sur les marcs de savonnerie, de saunerie et de verrerie, dont on ne fait, pour ainsi dire, aucun usage, et qui renferment cependant des sels actifs, tels que des chlorures, des sulfates, des carbonates, des silicates et des phosphates à base de potasse, de soude, de chaux, et qui seraient si utiles, comme engrais, dans la confection des composts dont il s'agit ici.

Cet engrais, ainsi préparé et traité, aurait une grande puissance et ne coûterait presque rien; il acquerrait sans doute une plus grande action, qui ajouterait sensiblement aux produits des graines de céréales, si, à cette composition, on ajoutait des os calcinés et réduits en poudre fine.

M. D. Henrard nous fait connaître un autre système qui, en lui-même, se rapproche beaucoup de celui de M. Jauffret. Nous croyons utile de le rapporter, parce que nous pensons, avec l'auteur, que son application trouvera, en Belgique comme en Angleterre, son utilité et son importance. « Ce qui m'a surtout fait plaisir (en visitant les jardins de Chiswick), dit l'auteur, a été de voir un procédé de fabrication d'engrais qui pourrait être facilement appliqué à la Campine, à l'Ardenne, où l'absence seule des engrais empêche les grands défrichements. M. Thomson m'a assuré que cet engrais valait, à peu près, celui qui provient de bêtes à cornes. Voici le procédé : on prend du gazon, des feuilles, des herbes, de la bruyère, tout ce qui est susceptible de fermenter, d'être consommé; on en fait un tas élevé de trois pieds, étendu horizontalement, qu'on arrose ensuite d'eau mélangée d'eau ammoniacale neutralisée, provenant de la fabrication du gaz; on fait en sorte d'entretenir le tas dans une fermentation modérée par la fréquence des arrosements avec les deux substances indiquées; et il est utile, chaque fois qu'on arrose, de recouvrir le monceau avec un peu de terre pour empêcher la perte de la vapeur ammoniacale.

» Au bout de trois mois, l'engrais est convenable pour être employé. J'ai vu un terrain d'une qualité assez maigre, et qui était fumé avec cet engrais, produire des choux-fleurs d'un développement considérable (1). »

Section II. — *Système Bickes.*

Le système Bickes se résume en quelques mots : il consiste à obtenir sans engrais de belles récoltes sur les terres les plus pauvres, à l'aide d'une préparation qu'on fait subir à la semence. Ce système, d'abord annoncé en Allemagne, ensuite en Belgique et en Angleterre, d'une manière pompeuse, a répandu dans le monde agricole une foule d'idées et d'illusions; mais on est rentré peu à peu dans la réalité des faits.

« Au printemps de l'année dernière (1843), rapporte M. Villeroy, une commission a été formée; M. Bickes a fourni des semences préparées par lui; elles ont été mises en terre en même temps que d'autres non préparées, et le résultat a été que les plantes provenant de graines préparées ou arrosées avec une eau préparée, ont été, dans leur végétation, les unes égales, les autres inférieures à celles qui n'avaient reçu aucune préparation (2). »

Une commission, pensons-nous, a également été nommée à Bruxelles, à l'effet d'examiner la prétendue découverte de M. Bickes, qui n'obtint pas plus de succès qu'en Allemagne.

M. le baron de Woelmont, qui avait été engagé par M. Bickes

(1) M. D. Henrard, *Rapport sur un voyage fait en Angleterre et en Écosse, dans l'intérêt de l'agriculture et de l'horticulutre de Belgique.* (Extrait des *Annales de la Société royale d'agriculture, etc., de Gand*, p. 7, avril 1845.)

(2) Félix Villeroy, *Journal d'agriculture pratique et de jardinage*, 2e partie, p. 324. Paris, 1846.

à faire l'expérience de son système dans sa terre d'Op-Lieux, nous a fait part des résultats obtenus par plusieurs essais, et nous avons pu nous convaincre qu'ils ont été aussi négatifs que ceux qui viennent d'être cités.

Envisagée sous le point de vue de la science, nous pouvons dire que cette préparation de semences, qui consiste, croyons-nous, à faire adhérer un sel ammoniacal à la graine au moyen d'une colle glutineuse, ne peut influer sur le développement du germe; car, avant l'évolution de la graine, l'embryon n'absorbe de nourriture que pendant la germination, et alors il la trouve condensée dans la semence elle-même en quantité plus que suffisante pour l'exercice de ses fonctions.

On doit cependant admettre que lorsque la semence a cédé les principes qu'elle renfermait pour constituer les jeunes organes (feuilles, racines) d'une plante, le sel azoté qui accompagne la graine et qui reste à la portée des spongioles, doit servir à activer plus ou moins le développement du végétal, lorsque toutes les autres conditions de fertilité se trouvent réunies. Les expériences qui ont été tentées en Écosse et en Allemagne dans cette direction, viennent en quelque sorte confirmer cette opinion.

Néanmoins, les légères fractions de sels qui entourent la pellicule de chaque graine étant insuffisantes pour sustenter une plante durant toute son existence, elles ne peuvent être considérées que comme des auxiliaires utiles à la végétation. C'est ce que l'expérience devra encore décider avant qu'on puisse tirer de ce procédé des déductions pratiques. Dans tous les cas, il ne remplacera jamais les engrais de ferme dans le sol cultivable, comme le pense M. Bickes, et nous pouvons dire avec M. Maertens (1) qu'il est en opposition avec toutes les lois de la physiologie.

Nous extrayons de la *Sentinelle des campagnes* une méthode

(1) *Bulletins de l'Académie royale des sciences, des lettres et des beaux-arts de Belgique.* 1847, tome XIV, 2e part., p. 455.

nouvelle qui a beaucoup d'analogie avec celle de M. Bickes, et dont la pratique paraît déjà avoir constaté les avantages; on lit dans ce journal : « Dans ces derniers temps, on s'est beaucoup préoccupé en Angleterre et en Allemagne du procédé de trempage des graines de semences dans de l'eau acidulée avec 1 p. % en poids d'acide sulfurique ou hydrochlorique. Voici des faits rapportés par des journaux anglais et allemands : Un fermier écossais, M. Dalzie, aurait obtenu cinq hectolitres de plus par hectare, d'un ensemencement d'orge dont le grain aurait été trempé dans de l'acide sulfurique étendu d'eau.

» Un cultivateur allemand, suivant les *Archives agricoles* de Bayer, trempe toutes ses graines, grosses ou petites, dans un liquide composé d'acide sulfurique étendu de cent fois son poids d'eau; il les sort au bout de douze heures, et après les avoir égouttées, il les roule dans un mélange de moitié chaux tombée en poussière et moitié cendres de bois; il sème avant que les graines aient pu sécher. Deux hectolitres et demi d'orge traité de cette manière donnèrent vingt-sept hectolitres, pendant que l'hectare voisin, qui n'avait pas eu sa semence trempée, donna sept hectolitres et 250 kilogrammes de paille de moins.

» Un hectare semé avec de l'avoine trempée, donna 978 litres d'avoine et 500 kilogrammes de paille de plus qu'un hectare voisin, qui n'avait pas eu sa semence trempée. Ce cultivateur n'avait d'abord mis dans ses essais que quarante fois en eau le poids de l'acide; mais cette solution avait rougi la semence, et il remarqua qu'une partie des graines avait été détruite; mais depuis qu'il met cent fois autant d'eau que d'acide, toute la graine lève parfaitement. »

Dans les jardins de Chiswick, M. D. Henrard (1) a pu remarquer que, parmi les graines de froment qui ont été trempées avant la semaille dans diverses solutions pendant 60 heures, celles sur lesquelles l'eau ammoniacale avait agi étaient supé-

(1) Henrard, *Rapport sur un voyage fait en Angleterre*, etc., p. 7.

rieures à toutes les autres en production. M. Henrard ajoute encore : « Ces expériences ont été répétées cinq fois, et toujours avec le même résultat; ce système a aussi été appliqué aux légumes. »

Si nous avions à nous prononcer sur cette méthode d'appliquer les engrais, dont l'exécution n'exige ni déplacement ni grands travaux préparatoires, nous dirions qu'elle a obtenu notre sanction, par ce fait que la graine se trouve accompagnée d'une substance sulfatée ou ammoniacale qui, selon nos idées actuelles, doit agir favorablement sur le rendement des plantes; surtout si, outre ce sel qui accompagne les graines, le sol contient et vient offrir aux végétaux les autres conditions d'assimilation. Ce n'est qu'à ces conditions que ce système peut produire les avantages qui viennent d'être signalés; car il est aisé de comprendre que si la terre, recevant la graine ainsi préparée, ne possède pas déjà une fécondité naturelle, que si, par exemple, la terre, indépendamment de la matière adhérant à la graine, ne recèle point les autres principes indispensables à l'organisation végétale, les effets de l'acide sulfurique ou du sel ammoniacal resteront nuls. Ce qui revient à dire : 1° qu'on ne doit pas s'attendre à obtenir dans tous les terrains des résultats aussi remarquables que ceux qui ont été rapportés dans les *Archives agricoles* de Bayer; 2° qu'à l'aide de ce système ou de celui de M. Bickes, on n'est point autorisé à croire qu'on peut se dispenser de faire usage d'autres engrais. Cependant nos renseignements ne sont basés sur aucun fait expérimental, attendu que ces systèmes nous sont complétement étrangers. En conséquence, nos idées ne sont que le fruit d'observations théoriques, et elles n'ont été exprimées que dans le but d'activer et d'utiliser les recherches des chimistes, et d'éveiller l'attention des cultivateurs sur ces essais qui, à plus d'un titre, méritent d'être tentés.

Section III. — *Système Johnston.*

Le système Johnston a pour but de remplacer le guano, dont la valeur commerciale fait obstacle à son adoption générale dans la grande culture, par un guano artificiel dont le prix serait réduit de moitié; il propose le mélange suivant comme devant l'égaler en énergie, puisque, dit-il, d'après l'analyse, il contient les mêmes ingrédients que le guano naturel importé en Angleterre :

Poussière d'os	315 kil.,	coûtant . .	fr.	47 50
Sulfate d'ammoniaque. . .	100	—		45 »
Sel marin.	100	—		5 »
Cendres perlées.	5	—		2 50
Sulfate de soude sec . . .	11	—		2 50
	531 kil.,	coûtant . .	fr.	102 50

531 kilogrammes de cet engrais doivent produire le même effet que 400 kilogrammes de guano (1).

Lorsqu'on connaît les principes constituants d'un engrais, il n'est pas difficile, à l'aide de nos produits manufacturiers, d'en préparer un autre qui se compose des mêmes éléments; mais il reste à voir s'il produira la même action sur les plantes. Quant à nous, nous ne le pensons pas.

Si l'on examine attentivement les propriétés des corps qui forment ce mélange, et qu'on les compare à celles du guano, on trouve d'abord que ce dernier contient une matière organisée renfermant du carbone que l'engrais artificiel ne possède pas; ensuite vient le degré de solubilité des sels, qui est loin d'être le même. En effet, les poussières d'os sont très-peu solubles, tandis que le sulfate d'ammoniaque ou les alcalis des cendres le sont beaucoup; il n'y a donc ici aucune similitude dans la

(1) Johnston, *Éléments de chimie*, p. 222.

solubilité des corps; dans le guano, au contraire, la matière organique, à mesure qu'elle se décompose, met en même temps tous les éléments à la disposition des plantes. Il suit de là qu'on ne doit pas toujours avoir confiance dans le résultat que semble pouvoir procurer un engrais préparé synthétiquement.

Cependant, il serait bien possible qu'en modifiant la solubilité des sels par un moyen quelconque, on parviendrait à leur faire acquérir une action fertilisante presque égale à celle du guano sur les plantes. M. Liebig s'est occupé de cette question, et il paraît l'avoir résolue : nous aurons lieu d'en parler bientôt.

Quoi qu'il en soit, le guano artificiel ou naturel ne peut, dans aucun cas, remplacer l'engrais de basse-cour, parce que, comme l'observent eux-mêmes MM. Johnston et Liebig, il ne renferme pas tous les éléments inorganiques des plantes (1).

Section IV. — *Système Liebig.*

M. Liebig s'est beaucoup préoccupé, dans ces derniers temps, de la question de savoir si, à l'aide de nos connaissances théoriques et pratiques actuelles, on ne pourrait pas fabriquer chimiquement, avec des substances minérales, un engrais qui pût remplacer, dans toute l'étendue du mot, les engrais de ferme.

Par une foule d'observations, de déductions et de rapprochements ingénieux, M. Liebig croit pouvoir résoudre affirmativement l'important problème que son imagination a conçu, et il cherche à appuyer son opinion sur une foule de faits que nous aurons bientôt à examiner.

En analysant attentivement les dernières publications de M. Liebig (2), on peut en déduire :

(1) Liebig, *Des engrais artificiels*, p. 15. Bordeaux, 1846.

(2) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie, etc.*

Id. *Traité de chimie organique.* Introduction.

Id. *Lettres sur la chimie, considérée dans ses rapports avec*

1° Que l'engrais ne concourt pas à la production du carbone dans les plantes et qu'il n'y exerce aucune action directe;

2° Que le véritable effet des excréments solides et liquides des animaux consiste à restituer au sol autant de substances minérales qu'une série de récoltes lui en enlèvent;

3° Que le carbone de l'atmosphère, joint à celui qui existe dans les débris laissés au sol après l'enlèvement des récoltes, suffit à l'alimentation végétale sans qu'il soit indispensable d'y suppléer par des engrais;

4° Que les cendres de la paille et de la graine, ainsi que celles des excréments solides et liquides des animaux, sont suffisantes pour faire produire une riche végétation au sol sur lequel elles sont appliquées;

5° Que l'azote de l'atmosphère concourt davantage à l'alimentation des végétaux que celui qui est fourni au sol par les engrais, et que celui-ci n'est nullement indispensable pour rendre à la terre sa fertilité perdue;

6° Que l'ammoniaque est la source de tout l'azote que les plantes consomment; que, pour la plupart des plantes cultivées, notre ammoniaque est tout à fait inutile et superflue; que la valeur d'un engrais ne doit pas être jugée, comme il est de règle en France et en Allemagne, d'après sa richesse en azote, et que son efficacité n'est pas proportionnelle à la quantité d'azote qu'il renferme;

7° Que si nous faisions évaporer l'urine, si nous faisions dessécher et brûler les excréments solides avant de nous en servir; si enfin, nous fumions nos champs simplement avec les cendres de ces excréments et les sels des urines ainsi évaporées, nous obtiendrions absolument le même effet que si nous avions employé le fumier et l'urine à leur état normal, ce qui prouve évidemment que ces excréments n'agissent en aucune manière, ni par le carbone, ni par l'azote qu'ils contiennent.

l'industrie, l'agriculture et la physiologie végétale, 2e édit. Paris, 1845.

Liebig, *Des engrais artificiels.*

Quoiqu'il ressorte parfaitement de ce qui précède que l'on pourrait fort bien se dispenser de fournir au sol du carbone et de l'azote sous une forme assimilatrice, il est cependant à remarquer que M. Liebig ne nie pas positivement leur influence salutaire sur la végétation ; car il ajoute ailleurs qu'une addition de ces deux éléments lui imprime toujours une plus grande richesse.

On le voit, les conditions physiques et climatériques du sol étant remplies, on parviendrait, selon M. Liebig, par le simple moyen d'une application de sels minéraux, à obtenir les plus belles récoltes dans les terres les plus maigres, et à rendre la fertilité aux terres les plus épuisées sans la présence d'engrais mixtes ou animaux et sans le concours de matières carbonées ou azotées.

L'importance de ces conclusions relativement à un système d'agriculture scientifique, frappe l'intelligence la moins exercée. Nous regrettons seulement qu'il ne nous soit pas encore parvenu des faits précis que nous aurions pu étudier et comparer avec nos idées et nos expériences.

Cependant, quelques essais paraissent avoir été tentés en Angleterre, et, si nous sommes bien informé, on doit en avoir publié les résultats. Ces documents auraient considérablement facilité notre travail ; mais nous ne croyons pas qu'ils aient été traduits, ce qui nous a empêché de les consulter.

Le système de M. Liebig, système des plus importants, puisqu'il résume tout l'art et toute la science agricoles, mérite, de notre part, un examen d'autant plus approfondi qu'il tend à renverser toutes les théories émises jusqu'aujourd'hui. La plupart de nos chimistes et de nos physiologistes modernes démontrent en effet, dans de nombreux écrits, que l'application usuelle d'une substance capable de dégager de l'acide carbonique et de l'ammoniaque est indispensable pour la culture des plantes. Il sera donc nécessaire, il sera du plus haut intérêt de chercher à éclaircir ces différentes opinions, de voir, en un mot, si les plantes peuvent réellement se développer et parvenir à maturité sans la présence d'un engrais carboné ou azoté dans le sol.

Les expériences de MM. le prince de Salm-Horstmar (1), Wiegmann et Polstorf (2), tendent à prouver qu'une matière carbonée n'est pas nécessaire pour qu'une plante parvienne à maturité. Ainsi, plusieurs plantes (orge, avoine, etc.), ayant crû dans du sable pur, traité avec des sels minéraux et arrosé avec de l'eau distillée, fleurirent, fructifièrent parfaitement et donnèrent du grain mûr et bien développé; ces mêmes plantes venues dans du sable pur, sans sels, et soumises aux mêmes conditions, ne fleurirent qu'imparfaitement et ne fructifièrent point.

Désirant apprécier à toute leur valeur les résultats de ces expériences, nous avons cru utile de les répéter sur du froment, du seigle, de l'avoine, de l'orge et de l'épeautre. Ces plantes furent semées dans du sable pur, préalablement calciné, traité avec de l'eau régale et puis parfaitement lavé. Placé à l'abri des poussières en suspension dans l'atmosphère, le sable fut entretenu, avec de l'eau distillée, dans un état d'humidité convenable, et reçut, pour tout engrais, des sels inorganiques parmi lesquels se trouvait l'ammoniaque (3). Les plantes restèrent longtemps languissantes et, quoique ayant repris quelque vigueur quinze jours avant la floraison, elles restèrent cependant chétives et petites, comparativement à celles d'une même espèce qui avaient crû dans nos champs : néanmoins, elles fructifièrent bien et donnèrent de belles et grosses graines.

Parmi les nombreux essais de ce genre auxquels nous nous livrâmes, une particularité que nous croyons devoir rapporter nous causa beaucoup de surprise : des pommes de terre plantées dans du sable pur et soumises aux mêmes conditions que dans les essais précédents, donnèrent, pour chaque plante, une grande quantité de tubercules d'une grosseur vraiment remar-

(1) *Rapport annuel sur les progrès de la chimie*, présenté, le 31 mars 1847, à l'Académie royale des sciences de Stockolm, par Berzelius, p. 160. Paris, 1848.

(2) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie, etc.*, p. 334.

(3) Il sera donné des détails à des expériences analogues citées plus loin.

quable. Ce résultat est d'autant plus surprenant que les fanes étaient extrêmement délicates et fébriles.

On voit, d'après ces expériences, qu'une plante peut fleurir, fructifier et produire des graines sans l'intervention d'une matière combustible, capable d'être assimilée directement ou de dégager de l'acide carbonique par le progrès de la fermentation. Ces essais prouvent, en outre, que si le ligneux n'a pas atteint toute la richesse de végétation qu'il était susceptible d'acquérir dans les circonstances ordinaires, il n'en est pas moins vrai que toutes les plantes sont parvenues à parfaite maturité et qu'elles ont donné des graines d'un poids satisfaisant. Mais ce qu'il importe de remarquer, c'est que ces graines ne se sont pas trouvées en rapport, quant à la quantité, avec celles qu'on rencontre dans les épis de nos champs cultivés, c'est-à-dire que là où il y a, dans ce dernier cas, quarante ou soixante graines, il pouvait n'en exister ailleurs que trente ou quarante, bien que celles-ci fussent aussi volumineuses et aussi bien formées que les autres.

Nous pensons que cet état de choses est uniquement dû à la débilité des organes aériens, et nous sommes porté à croire que si, dans le cas qui nous occupe, on avait fourni purement et simplement une dose suffisante d'acide carbonique, on aurait obtenu les résultats les plus satisfaisants sous tous les rapports.

En admettant les résultats des observations précédentes comme autant de faits, nous allons voir si nous pourrions, dès à présent, proclamer hautement la justesse des vues de M. Liebig, et admettre, comme résolu, l'important problème qu'il s'est posé.

Nous serions d'autant plus disposé à le faire que, dans les expériences précédentes, l'acide carbonique emprunté à l'air par les feuilles des végétaux a, seul, concouru à leur nutrition; tandis que, dans les terres cultivables, les plantes pourraient absorber, outre celui de l'air, le carbone que procurent au sol les débris de la végétation et celui qui est naturellement amené par les eaux de pluie.

Mais les expériences ne sont-elles pas trompeuses et n'in-

duisent-elles pas souvent en erreur? Les expériences des laboratoires universitaires sont-elles toujours et en tout point confirmées par le grand laboratoire de la nature? C'est ce que nous allons voir, et le résultat de nos investigations servira peut-être à lever quelques doutes et à imprimer une marche plus rationnelle à la question.

Quel est le fondement ou la base de la théorie Liebig?

Pour en donner une idée exacte, il est indispensable que nous reproduisions textuellement, de manière à les examiner chacun en particulier, les principaux faits sur lesquels il a basé ses raisonnements.

I. « D'après tout ce que nous savons, l'humus est un produit de la putréfaction et de la combustion lente des plantes ou des parties végétales; il ne peut donc pas exister d'humus originel, de terreau primitif, car avant l'humus il y avait des plantes.

« Où ces plantes ont-elles puisé leur carbone? Puisque ce n'est pas dans le sol, *il faut nécessairement que ce soit dans l'atmosphère* (1). »

En s'arrêtant un instant sur les cataclysmes du globe terrestre et sur l'étude des corps organisés fossiles; en réfléchissant ensuite sur les métamorphoses successives que l'on constate dans les règnes végétal et animal, depuis la création des êtres vivants, on arrive indubitablement à la conclusion que vient de porter M. Liebig, à savoir : qu'il ne pouvait exister d'humus originel, de terreau primitif.

Et puisque les autorités scientifiques de notre époque ne sont pas encore parvenues à concevoir comment les végétaux auraient emprunté leur carbone, si cet agent eût existé à l'état solide, on est aussi conduit à admettre, avec M. Liebig, qu'il est impossible de supposer que les plantes aient soustrait ailleurs que dans l'atmosphère, et sous forme de gaz, le carbone que l'on rencontre dans tous leurs organes.

Mais ce principe une fois admis, quelle interprétation doit-on

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie, etc.*, p. 17.

lui donner? Quel argument peut-on en tirer? La composition de l'atmosphère ou, en d'autres termes, le développement des plantes est-il aujourd'hui ce qu'il était autrefois? Nous ne le pensons pas!...

S'il est bien avéré que le carbone des plantes a pour origine l'atmosphère, on ne peut révoquer en doute que le carbone des animaux qui se sont nourris du produit de l'économie végétale, ait été enlevé à la même source. Il est également certain que ce qui est vrai pour le carbone des animaux ou des végétaux en voie de développement, ne doit pas l'être moins pour celui des tourbes, des bitumes, des lignites, des houilles enfouies dans les divers terrains de sédiment, puisque toutes ces matières combustibles proviennent d'une végétation antérieure.

Après cela, est-il même nécessaire de rechercher l'origine du carbone des roches calcaires et magnésiennes que l'on trouve enfouies dans les différentes couches géologiques, pour être convaincu que l'atmosphère a éprouvé, depuis les temps les plus reculés, des modifications importantes dans sa composition? Non; les considérations précédentes seules prouvent déjà surabondamment que, depuis l'apparition des premiers êtres organisés, l'espace qui nous entoure est devenu plus pur et, par conséquent, moins riche, moins surchargé de gaz acide carbonique.

Or, puisqu'il en est ainsi, les végétaux d'autrefois pouvaient évidemment, bien mieux que dans les circonstances présentes, s'approprier, par la respiration aérienne, le carbone qui leur était nécessaire pour remplir leurs fonctions végétatives; et, en présence d'un état de choses aussi différent, est-il possible d'en induire quelque juste conséquence quant à notre végétation actuelle? Si la végétation antérieure était riche et florissante sans l'intervention de l'homme, est-ce une raison de croire, avec M. Liebig, qu'il doit encore en être ainsi aujourd'hui? Puisque nous constatons que l'air atmosphérique se trouvait, lors des premières périodes de la formation du globe, dans des conditions bien plus favorables qu'il ne l'est actuellement pour nourrir les plantes, ou pour leur céder, dans un temps limité, tout le carbone

qu'elles réclament pour se constituer, est-il raisonnable d'en conclure que, si les plantes primitives ont pu croître promptement et se développer avec vigueur, et cela sans le concours de terreau ou d'humus, celles que nous cultivons en ce moment doivent avoir aussi cette faculté et au même degré? Bien certainement, non.

Laissons maintenant ce fait important après l'avoir indiqué; admettons même pour un instant cette allégation toute gratuite, du reste, que l'atmosphère ait conservé en tout temps les mêmes propriétés, la même composition chimique, encore est-il que l'induction qu'en tire M. Liebig est erronée.

Si les premières plantes ont pu acquérir du développement sans que le sol vînt leur offrir du carbone, il est probable aussi que les premières générations ont été insignifiantes et que ce n'est que par un renouvellement continu de feuilles, etc., qu'elles ont pu atteindre le degré de croissance qu'elles possèdent actuellement.

Les premiers végétaux, quelque faibles qu'ils aient pu être, ont laissé sur le sol quelques débris qui ont nécessairement fourni, par leur décomposition, une petite quantité d'acide carbonique. Ce gaz, joint à celui de l'air ambiant, a été utilisé au profit d'une seconde végétation, qui s'est trouvée plus riche que la première, et ainsi de suite, jusqu'à ce qu'une couche d'humus ait été formée. C'est ainsi du moins que les choses se passeraient à l'époque actuelle.

Une expérience que nous aurons occasion de citer, quoique faite dans une tout autre direction, viendra appuyer la déduction précédente; et d'ailleurs, on peut en apprécier la justesse sans remonter à l'origine des temps; il suffit pour cela de jeter un regard sur ce qui se présente tous les jours sous nos yeux.

Qu'arrive-t-il, par exemple, lorsqu'on crée une forêt dans une terre en friche privée de toute substance végétale? Les débris annuels, les branches, les feuilles, les racines, etc., ne constituent-ils pas, après un certain laps de temps, une couche d'humus souvent considérable? Cette propriété qu'ont eue et que

possèdent toujours les plantes d'accumuler à leur pied une certaine quantité de terreau, prouve-t-elle que l'atmosphère peut leur fournir suffisamment de carbone et que l'humus ne peut, sous ce rapport, leur être d'aucune utilité? Encore une fois, non.

M. Liebig se demande où l'herbe des prairies, le bois des forêts, prennent leur carbone, puisqu'on ne leur amène point d'engrais qui pourrait leur servir d'aliment; et il répond que c'est uniquement dans l'atmosphère.

Nous savons déjà que les terrains boisés contiennent naturellement du terreau et que les arbres croissent avec d'autant plus de facilité que le sol qui les porte en est mieux pourvu; d'un autre côté, nous lisons dans la *Physiologie végétale* de M. Liebig, que l'humus est une source d'acide carbonique. Or, puisque ce fait est si bien constaté, pourquoi l'humus des forêts ne procurerait-il pas aux arbres, comme aux autres plantes, l'acide carbonique qui s'en échappe lors de sa décomposition? N'est-il pas plus logique d'admettre qu'une partie de ce gaz se dégage sous les branches et les feuilles, et forme ainsi une véritable atmosphère d'acide carbonique qui est absorbée par les organes aériens? N'est-il pas bien établi aussi qu'une autre partie est mise en contact avec les racines par les eaux pluviales? M. Boucherie (1) n'a-t-il pas vu s'échapper du tronc d'un arbre en pleine séve des quantités énormes d'acide carbonique, évidemment puisé au sol par les racines?

Sans qu'il soit nécessaire de parler des parties du terreau qui peuvent être directement absorbées dans l'organisme, ces considérations nous paraissent suffisantes pour démontrer qu'il est impossible de croire avec fondement que les forêts et les prairies empruntent exclusivement leur carbone à l'atmosphère; car si ce que nous avons dit est vrai pour les forêts, il l'est également pour les prairies.

Qu'une plante puisse végéter et fructifier sans le concours d'une substance carbonée dans le sol, c'est là un fait acquis; mais ce qui est douteux et ce que nos expériences contestent,

(1) Dumas et Boussingault, *Essai de statique chimique*, p. 23.

c'est que l'on puisse lui faire acquérir une égale richesse avec ou sans matière renfermant du carbone. M. Liebig approuve d'ailleurs cette manière de voir lorsqu'il dit : « On ne peut nier l'influence de l'engrais par rapport au carbone qu'il contient. » Or c'est là tout le fond de la question.

Si, en mettant à la disposition de la plante tout le carbone qui lui est nécessaire, elle prospère, il est certain que si on ne lui en fournit pas du tout, elle restera d'autant plus chétive que les sels minéraux ne pourront servir à son développement que jusqu'à concurrence de l'acide carbonique qu'elle pourra enlever à l'air.

Il est prouvé, par les propres calculs de M. Liebig, qu'un hectare ensemencé en céréales produit en une seule récolte environ 2,000 kil. de carbone, s'il a reçu des engrais de ferme dans les proportions ordinaires. Mais nos propres essais nous ont aussi fait voir qu'en pratiquant un même ensemencement sur une terre qui n'aurait pas reçu de fumure capable de céder son carbone aux racines, on peut évaluer que la récolte sera réduite d'un tiers ou d'une moitié. Cela s'explique aisément : si une récolte augmente lorsqu'on lui fournit des engrais organiques, elle doit diminuer lorsqu'on les lui retire. Les expressions de M. Liebig ne sont pas moins convaincantes; laissons-le parler, on pourra mieux en juger : « Une plante dont la surface des feuilles n'est que la moitié d'une autre plante, absorbera dans le même temps autant de carbone que celle-ci, si on lui amène une quantité double d'acide carbonique.

» Voilà ce qui explique l'influence favorable de l'humus et de toutes les matières organiques en pourriture.

» Si la jeune plante n'est alimentée que par l'air, elle n'absorbera qu'une quantité de carbone équivalente à la surface de ses feuilles; mais si les racines viennent lui offrir dans le même intervalle, par l'effet de l'humus, trois fois plus d'acide carbonique, il est évident que cette plante s'accroîtra du quadruple, toutes les conditions nécessaires à l'assimilation étant réunies. Il se formera alors quatre fois plus de feuilles, de bourgeons et

de tiges, et de cette manière, le végétal augmentera ses surfaces d'absorption, qui se maintiendront en activité à une époque où il ne reçoit plus de carbone par les racines (1). »

Suivant ce raisonnement, qui implique une contradiction avec ce qui est dit ailleurs, il est impossible de ne pas comprendre que les engrais, envisagés sous le point de vue de leur carbone, sont indispensables et exercent une influence très-grande sur la végétation.

Le savant chimiste de Giessen établit ensuite par des calculs (2), que des surfaces égales de terres propres à la culture peuvent produire une quantité égale de carbone. En voici le résumé :

2,500 mèt. carrés de forêts	produisent	503	kil.	de carbone.	
— — de prairies	—	509	—		
— — de better. (feuilles non compr.).	—	440	—		
— — de céréales	—	522	—	(2)

En admettant que ces calculs, qui semblent lier si intimement la végétation pérenne avec la végétation annuelle des champs, soient entièrement confirmés par de nouvelles recherches scientifiques, encore est-il que les inductions qui en sont tirées tombent naturellement et n'ont aucune portée sur la question qui nous occupe en ce moment, par le fait même, que le principe sur lequel elles sont appuyées, pêche par la base. En conséquence, nous pouvons conclure en toute sûreté que si, à surfaces égales, les forêts et les prairies produisent sans engrais fourni par la main de l'homme, autant de carbone que les betteraves et les céréales qui en ont reçu, cela tient à la faculté plus ou moins grande qu'ont les différentes espèces de plantes de s'assimiler le carbone de l'atmosphère et de créer, dans le sol, une couche d'humus qui, dans les forêts et les prairies, joue un rôle à peu

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie végétale*, etc., p. 277.
(2) Id. *id.* *id.* p. 16.

près semblable à celui des fumures répandues sur les terres arables.

II. « On peut augmenter le rapport des terres en y répandant de la chaux, de la cendre ou de la marne, c'est-à-dire des substances qui ne peuvent point céder de carbone aux plantes. En approvisionnant le sol de ces substances, on détermine dans les plantes cultivées l'augmentation de leur masse, l'accroissement de leur carbone.

» La stérilité des terres n'est donc pas la conséquence d'un manque d'acide carbonique ou d'humus, puisqu'on peut augmenter le rendement du carbone par des substances qui n'en contiennent point (1). »

On doit se rappeler qu'une plante ne peut prospérer que lorsqu'elle a à sa disposition tous les éléments nécessaires à son accroissement. Un sol qui manquerait de chaux, de cendre, de marne, etc., resterait plus ou moins improductif; s'il renfermait toutes les substances minérales, mais en trop petite proportion, les végétaux ne prospéreraient, malgré toute l'influence de l'acide carbonique, qu'en proportion de sels minéraux qu'ils pourraient s'assimiler. Une terre qui contiendrait, au contraire, tous les sels et les oxydes métalliques nécessaires sans contenir du carbone, ne pourrait produire de végétation qu'en raison directe de l'acide carbonique que celle-ci pourrait soutirer de l'air. La même terre à laquelle on aurait ajouté la dose nécessaire d'engrais susceptibles de fermentation, aurait augmenté la masse des productions et en même temps l'assimilation d'une plus grande quantité de sels minéraux.

Nous posons ces principes tirés de nos expériences, parce que nous croyons qu'ils faciliteront l'intelligence de ce qui va suivre.

Certes, on ne peut nier que l'application judicieuse d'une certaine quantité de principes minéraux contribue à accroître la masse des végétaux et de leur carbone. Sous ce rapport, nous nous rangeons à l'opinion de M. Liebig. Nous savons aussi

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 275 et 276.

très-bien que, par l'application de la chaux, de la marne, etc., on peut, dans les terres qui en sont privées, augmenter la production des récoltes et l'absorption de l'acide carbonique de l'air, puisqu'il ne s'y introduit qu'en raison des sels inorganiques que la plante absorbe. Mais est-ce là un motif suffisant pour admettre que la stérilité d'une terre ne peut venir d'un manque d'acide carbonique? Non, cela prouve tout simplement que le sol était privé d'éléments contenus dans la marne et dans les cendres.

Puisque dans les sols qui contiennent toutes les matières salines nécessaires, on augmente la production des plantes et en même temps l'absorption des sels minéraux, par une addition d'acide carbonique ou de matières renfermant du carbone (fait que nous aurons lieu de démontrer plus loin), nous serions dans le vrai, aussi bien que M. Liebig, en affirmant que la stérilité d'une terre n'est pas la conséquence d'un manque de principes minéraux, puisqu'on augmente dans les plantes le rendement de ces principes avec des substances qui ne les contiennent pas.

Nous croyons que l'argument sur lequel s'est appuyé M. Liebig pour prouver que l'acide carbonique est puisé à l'atmosphère plutôt qu'aux engrais, n'est pas plus solide que le précédent; d'ailleurs nous allons nous expliquer d'une manière plus claire au moyen d'une comparaison.

Supposons qu'une plante croisse sur un sol renfermant toutes les matières inorganiques, à l'exception des alcalis et du phosphore assimilable, et qu'elle ne possède pas le moindre vestige de carbone : il est clair que cette plante sera loin d'offrir une belle végétation; que l'on ajoute maintenant des phosphates alcalins, c'est-à-dire les deux principes qui lui manquent, les feuilles prendront de l'accroissement, et la plante sera sans doute plus à même de puiser dans l'atmosphère le carbone qui lui est nécessaire et qu'elle ne peut trouver dans le sol. Mais est-ce à dire que la plante sera arrivée à son apogée de développement? Non, bien loin s'en faut. Si on lui fournissait encore de

l'acide carbonique, la proportion de son carbone augmentant, elle susciterait l'assimilation de nouveaux sels qui seraient restés sans emploi s'il n'y avait pas eu addition d'acide carbonique. Tout ceci nous fait voir que si l'on prétend qu'une plus grande masse de sels minéraux dans le sol augmente la proportion de carbone dans les plantes, il est parfaitement juste aussi de dire qu'une addition de carbone influe de la même manière sur l'assimilation des engrais inorganiques, et que ce n'est qu'à ces conditions qu'on peut obtenir le *maximum* de production.

III. « Le rapport en azote d'une prairie qui ne reçoit pas d'engrais azoté est bien plus considérable que celui d'un champ de blé qui a été fumé (1). »

« D'après l'indication des agronomes les plus dignes de foi, on gagne sur un arpent de prairie d'un bon rapport 1,250 kilogrammes de foin. Les prairies donnent cette récolte sans qu'on y amène des substances organiques, sans qu'on y porte un engrais carboné ou azoté. On peut doubler ce rapport par des irrigations convenables, par l'emploi des cendres ou du plâtre. Mais admettons que ces 1,250 kilogrammes soient le *maximum* de rendement : tout le carbone et tout l'azote de ce foin proviennent évidemment de l'atmosphère (2). »

La conséquence que semble tirer M. Liebig des observations qui précèdent, est que tout l'azote et tout le carbone de l'herbe des prairies proviennent de l'atmosphère, et que puisque celle-ci est capable de lui céder tout l'azote et tout le carbone dont elle a besoin, puisque les prairies qui ne reçoivent point d'engrais carbonés et azotés produisent une plus grande quantité d'azote et une quantité de carbone équivalente à celle produite par une même surface de terres ensemencées en céréales et engraissée, il est évident que l'atmosphère doit céder assez d'azote et de carbone aux plantes cultivées (céréales, etc.) sans qu'il soit nécessaire d'y suppléer.

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie, etc.*, p. 282 et 283.
(2) Id., *id.*, *id.*, p. 281.

Il en est de l'azote comme du carbone et des sels minéraux dans les plantes; s'il vient à manquer dans le sol, la végétation reste suspendue. Mais, selon M. Liebig, il ne fait jamais défaut, lorsque, toutefois, les terres labourables renferment tous les engrais minéraux des plantes; car, d'après lui, l'assimilation de l'azote, comme celle du carbone, serait subordonnée à la présence des sels inorganiques, et les engrais animaux digérés, ainsi que les engrais de ferme, n'agiraient que parce qu'ils sont associés avec des substances minérales qui restituent au sol les divers matériaux inorganiques que les plantes lui ont enlevés.

Que l'on puisse doubler la production d'une prairie par les irrigations et par l'application des cendres, du plâtre et des os calcinés, lorsque le sol est privé de sels que les eaux, les cendres, les os et le plâtre renferment, cela est incontestable; mais que tout l'azote et le carbone d'une prairie soient fournis par l'atmosphère, nous ne pouvons partager cette manière de voir.

Disons d'abord que par les irrigations on amène toujours dans le sol une certaine quantité de matières organiques azotées que les eaux tiennent en suspension. Disons encore que la plupart des eaux renferment des gaz et des sels en dissolution, parmi lesquels se trouvent, comme l'ont observé plusieurs chimistes, de l'acide carbonique libre, des carbonates d'ammoniaque et des nitrates de la même base. C'est donc une erreur de croire que, par les eaux d'irrigation, on n'amène point sur les prairies des engrais azotés et carbonés; et il s'ensuit que, dans des circonstances semblables, on ne peut vraisemblablement conclure que tout l'azote et le carbone aient été puisés dans l'air. D'ailleurs, il est facile de voir par ce simple fait qu'on ne peut, pour une surface donnée, établir de comparaisons justes entre la production en azote et en carbone des prairies et celle des terres cultivées en céréales.

Pour ce qui concerne la cendre et les os, il est vrai de dire que l'emploi de ces engrais ne procure pas de l'azote et du carbone aux prairies; mais doit-il en résulter que les plantes herbacées enlèvent exclusivement leur azote et leur carbone à

l'air? Si ces matières provoquent une augmentation de produit dans les prairies, doit-il toujours en être de même dans les terres arables?

Nous avons démontré que les prairies et les forêts plus ou moins anciennes sont approvisionnées d'une couche de terreau qui va toujours en augmentant d'année en année. Nous savons aussi que l'humus des terres arables, livrées à une culture périodique, bien qu'entretenues avec des engrais de ferme, n'augmente pas sensiblement et qu'il finit par disparaître presque entièrement lorsqu'on néglige de restaurer le sol. En mettant en parallèle la culture pérenne avec la culture annuelle, on trouve donc cette différence marquante, différence à laquelle M. Liebig ne semble pas avoir égard, que, privées toutes deux d'engrais organiques artificiels, la première s'améliore en ce qu'elle accroît, chaque année, la quantité d'humus de la terre, tandis que la seconde suit une progression inverse. Or, en présence de deux surfaces si différentes dans leurs caractères agricoles et donnant des productions qui ont si peu d'analogie entre elles, est-il possible de se rallier aux inductions de M. Liebig?

S'il est vrai que l'humus subit une transformation dans le sol et qu'il profite à l'alimentation des plantes, il doit nécessairement en résulter que les arbres des forêts et l'herbe des prairies trouvent à cette source et dans l'air une quantité de carbone suffisante ou à peu près suffisante pour suffire aux besoins de la végétation. Il doit également résulter de ce fait qu'une accumulation de carbone dans les tissus ligneux peut avoir lieu par suite d'un dosage de chaux et de marne, tandis que les céréales, placées dans les mêmes conditions, c'est-à-dire sans engrais de ferme, ne trouveraient dans les débris des êtres antérieurs qu'un faible auxiliaire, ce qui annulerait l'action des engrais calcaires.

Par conséquent, si l'application unique des produits cendreux ou du plâtre a une grande énergie dans les prairies, il n'est pas permis pour cela d'en conclure que le surcroît de carbone absorbé dérive exclusivement de l'atmosphère, et qu'en usant du même

procédé sur les champs cultivés, il doit s'y manifester une amélioration analogue.

Quant à ce qui a rapport à l'azote, si l'on n'a pas perdu de vue ce que nous avons dit en parlant du fumier, des détritus végétaux et de l'humus, nous saurons que toutes les plantes contiennent, bien qu'en moindre proportion que dans les débris animaux, une certaine quantité d'azote. Que devient donc cet élément lorsque ces débris se changent en humus et que celui-ci se décompose? Peut-on nier qu'il soit absorbé par les racines et les feuilles des plantes?

C'est à tort que M. Liebig n'envisage l'humus que comme une source d'acide carbonique, et nous apprécions trop l'opinion de M. De Gasparin pour ne pas dire avec lui « que le terreau doit agir en fournissant aux plantes l'azote que son analyse manifeste toujours, azote provenant des végétaux dont il est formé quand la décomposition de ces végétaux n'est pas trop avancée (1).

Nous ne laisserons pas échapper l'occasion de rappeler ici que toute matière végétale susceptible de se décomposer, telle que l'humus, etc., donne toujours, comme produit de son altération, une certaine quantité d'ammoniaque, alors même que la substance ne renfermerait point de principes azotés. Tout nous porte à croire que le principe ammoniacal, formé à la portée des radicelles, est absorbé par celles-ci et élaboré ensuite par les diverses parties du végétal.

Ce n'est pas tout : nous nous demanderons maintenant si l'humus ne possède pas d'autres propriétés qui pourraient influer sur la production de l'azote et du carbone dans les plantes. Sans répéter ce qui a déjà été dit lorsqu'il a été question de cette substance, nous dirons avec M. De Gasparin, « que les matières ligneuses ou poreuses possèdent éminemment la faculté de s'emparer et de condenser les gaz (ammoniaque, acide carbonique, etc.) qui les entourent; que les matières charbonneuses et ligneuses sont les matières absorbantes les plus puissantes;

(1) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 108.

qu'il est constant que le terreau, par son énergie absorbante, exerce une fonction très-importante dans la végétation, puisqu'il est, pour ainsi dire, le trésorier et l'économe de ces gaz, qu'il distribue aux différentes époques de l'année, tandis que, faute d'un pareil agent, les plantes n'auraient pas profité de ceux qu'elles n'auraient pu conserver immédiatement (1). »

D'après tout ce qui précède, pourrait-on encore, sans s'exposer à entrer dans une voie d'erreurs, supposer que, par l'application de substances qui ne contiennent pas de carbone et d'azote, on double ou triple la production du foin et que tout le carbone et l'azote de celui-ci est puisé dans l'atmosphère? Il est bien vrai qu'une partie de l'ammoniaque et de l'acide carbonique, condensé et fourni aux plantes par l'intermédiaire de l'humus, a été puisée directement dans l'air; mais sans humus leur incorporation n'aurait pas eu lieu.

On le voit : après les engrais minéraux, l'humus est la substance la plus indispensable dans le sol; sans lui, l'herbe des prairies, le bois des forêts et les plantes cultivées ne croîtraient que lentement, comme les plantes sauvages sur les rochers nus où leur développement n'est proportionné, lorsque les autres conditions de fertilité sont réunies, qu'à la quantité de carbone et d'azote que l'air est susceptible de leur offrir.

Plus la quantité de terreau est grande dans une terre, plus aussi il y a production d'ammoniaque et d'acide carbonique, et moins les engrais carbonés et azotés deviennent nécessaires, et *vice versa.*

Nous croyons inutile d'augmenter nos citations; on aura suffisamment remarqué que la manière dont végètent les forêts et les prairies est tout à fait différente de celle des céréales, des légumineuses, etc., et qu'elle n'indique, en aucune façon, que celles-ci doivent se comporter de la même manière.

Voyons maintenant ce que nous dit l'expérience : du foin, qui avait crû sur 36 mètres carrés de prairie d'une fertilité moyenne,

(1) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 109.

fut porté à l'incinération. Ces 36 mètres furent partagés en trois portions égales; la première ne reçut aucune espèce d'engrais, la seconde reçut les cendres de tout le foin incinéré, et la troisième fut engraissée avec de l'urine de vache.

Le rendement des trois portions fut plus ou moins important, selon qu'elles avaient reçu ou non des principes plus ou moins actifs. Ainsi, la partie à laquelle on n'avait pas fourni d'engrais donna un produit ordinaire; la seconde, c'est-à-dire celle qui avait reçu les cendres, produisit plus que la première; et la production de la troisième, à laquelle on avait fourni des engrais liquides, fut supérieure aux deux autres, et donna un poids infiniment plus considérable pour le même espace de terrain.

Comment se fait-il que la portion engraissée avec les urines a procuré, comparativement à celle qui avait reçu des cendres en triple proportion, une plus-value d'environ un quart? Il est positif, puisqu'on a procuré une addition de cendres à la seconde portion et qu'elle a, par conséquent, joui de tous les sels terreux nécessaires à l'accroissement de l'herbe, que cette augmentation n'est due qu'à la matière organique de l'urine ou à ses sels azotés. De ces expériences comparatives, nous pouvons tirer les conséquences suivantes : 1° qu'avec des cendres on augmente la fertilité d'une prairie lorsque celle-ci est pauvre en sels minéraux; 2° que les cendres n'ont la propriété d'augmenter la production que jusqu'à concurrence de la quantité d'humus renfermée dans le sol; 3° qu'enfin les cendres, sur une prairie de bonne qualité, comme celle dont il vient d'être question, sont insuffisantes pour faire obtenir un *maximum* de production, puisque avec de l'urine on peut l'augmenter d'un quart, ce qui ne permet plus de douter que la présence d'une substance azotée et carbonée dans le sol soit indispensable.

IV. « Il faudrait encore se demander d'où l'azote est fourni aux champs de blé de la Hongrie, des environs de Naples et de Sicile, qui ne sont jamais fumés. La végétation des zones tempérées suivrait-elle d'autres lois que celle des zones chaudes ou torrides?

» En Virginie, on a récolté par arpent, sur une seule et même terre, sous forme de froment, en *minimum* 11 kilogrammes d'azote, ce qui fait dans cent ans 1,100 kilogrammes. Pour que cet azote provînt de la terre, il aurait fallu que chaque arpent eût reçu plusieurs cent mille kilogrammes d'excréments animaux!

» Depuis des siècles on fait en Hongrie, sur une seule et même terre, des récoltes de tabac et de froment, sans y porter d'azote. Comment alors l'azote de ces récoltes proviendrait-il du sol? (1) »

Si l'on compare notre végétation à celle de la plupart des pays à climats chauds, on est à même de constater qu'elle est loin de présenter les mêmes caractères. Sous les zones tropicales, il suffit qu'une plante soit fixée dans le sol pour qu'elle acquière rapidement toute la vigueur possible, sans réclamer le secours des engrais. Cela seul n'indique-t-il pas déjà, bien que ce soit sous les mêmes influences et par les mêmes agents que les végétaux vivent, que les forces mises on jeu ont une action dissemblable?

L'usage toujours moins fréquent des engrais, sous le rapport de l'azote, à mesure que l'on avance vers le Midi, peut provenir en partie de l'existence d'une quantité très-appréciable de matières végétales en décomposition dans les terrains qui n'ont pas encore été livrés à la production des plantes annuelles; mais plusieurs autres causes qu'il est utile de signaler y prennent également une part très-large. D'abord « on conçoit que l'air des régions chaudes où l'évaporation des grandes pluies se fait sur une vaste échelle, doit renfermer l'ammoniaque en plus grande quantité (2). » Ensuite, il a été admis que, contrairement à l'opinion de M. Liebig, l'acide nitrique des nitrates concourt, comme l'ammoniaque, à créer les diverses composés binaires et quaternaires des graines; or, on sait que toutes les fois que l'étincelle électrique traverse l'air humide, il y a production

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie, etc.*, p. 288.
(2) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, tom. I, p. 124.

d'acide nitrique et de nitrate d'ammoniaque. M. Boussingault affirme « qu'en considérant seulement les zones équinoxiales, on peut prouver que, pendant une année entière, tous les jours, et peut-être à tous les instants, il se fait une continuité de décharges électriques (1); » ce qui a d'ailleurs été confirmé par M. Liebig, lorsque, ayant analysé 77 résidus d'eau de pluie des zones tempérées, dont 17 provenaient d'orage, il constata que ces dernières renfermaient toutes de l'acide nitrique, et que parmi les 60 autres, deux seulement en offraient quelques traces.

Tout ceci nous conduit à dire que plus on se rapproche des climats chauds, plus les détonations sont fréquentes, plus la production d'acide nitrique y est considérable et plus les plantes ont la faculté de puiser leur azote dans le sol, où il doit rarement faire défaut.

En troisième lieu « dans bien des contrées, les insectes morts sont un important engrais pour le sol; dans les pays chauds, une poignée de terre paraît quelquefois être composée à moitié d'ailes et de squelettes d'insectes. Les paysans de la Hongrie et de la Carinthie ramassent quelquefois, en une seule année, jusqu'à trente charretées de mouches de marais; et dans les terres les plus fertiles de la France et de l'Angleterre, où les vers et les insectes se trouvent en abondance, la présence de leurs débris doit, en grande partie, concourir à les rendre si productives (2). »

On ne doit pas ignorer que les circonstances locales ont aussi la plus grande influence sur la répartition des pluies, et que, les latitudes restant les mêmes, les diverses contrées sont loin d'offrir une même humidité. Plus on se rapproche des climats chauds, moins les saisons sont variables, moins la végétation a à souffrir de l'humidité, de la sécheresse et des passages brusques du chaud au froid, toujours si nuisibles aux végétaux dans nos climats.

(1) Boussingault, *Annales de physique et de chimie*, tom. LVII, p 180.
(2) Johnston, *Éléments de chimie, etc.*, p. 178.

Il est enfin à remarquer que, sous les tropiques, la chaleur naturelle supplée à la chaleur artificielle que procurent nos engrais de ferme, et que, toutes les nuits, une rosée vient vivifier les plantes, non-seulement en leur apportant une humidité que l'ardeur du soleil leur enlève pendant le jour, mais aussi en leur procurant des sels azotés dont elles s'emparent.

Nous ne devons donc plus être aussi étonnés lorsqu'on nous dit que des terres produisent pendant cent ans du blé et du tabac, sans recevoir des engrais azotés et minéraux, et que des îles très-riches finissent par devenir stériles, non pas par un manque d'azote, mais bien, comme l'observe M. Liebig, par l'absence de substances terreuses.

D'ailleurs, si l'on obtient, dans les régions torrides et tropicales, de belles moissons sans l'addition au sol de principes azotés ou carbonés, doit-on en conclure qu'il est possible d'obtenir le même résultat sous les climats tempérés. Pour démontrer combien cette conclusion s'écarte de la vérité, il suffit de se demander comment il se fait qu'en Belgique et dans les pays limitrophes, où la nature minérale des terres présente une si grande variété sous le rapport de leur constitution, ces exemples d'une fertilité constante ne se soient pas présentés. Et puis, pourquoi est-on obligé, pour obtenir de riches productions, de fournir tous les cinq ou six ans, c'est-à-dire à chaque rotation, aux terres cultivées les plus riches en matières salines, des engrais animaux ou des engrais de ferme ordinaire? Incontestablement, c'est parce qu'elles ne contiennent ni carbone, ni azote en quantité voulue, et que, les lois de la nutrition étant partout les mêmes, des causes inhérentes à chaque situation climatérique viennent toujours exercer simultanément une influence sur la croissance des végétaux.

V. « En Hollande, l'azote de l'urine et des excréments solides des vaches provient des végétaux des prairies qui l'ont eux-mêmes puisé dans l'atmosphère. C'est de la même source que dérive l'azote que contiennent toutes les espèces de fromage, quel que soit le pays qui les produit.

» Depuis plusieurs siècles, les pâturages de la Hollande et des Alpes suisses ont produit des millions de quintaux de fromage; chaque année encore ces pays en exportent des milliers de quintaux, et néanmoins cette énorme production ne diminue aucunement la fertilité des pâturages, quoiqu'ils ne puissent jamais recevoir plus d'azote qu'ils n'en contenaient auparavant.

» Ces faits démontrent de la manière la plus positive que ce n'est point par une soustraction d'azote que les produits végétaux épuisent le sol, puisque ce n'est pas ce dernier, mais bien l'atmosphère qui fournit aux plantes l'azote qu'elles contiennent. Il résulte encore des faits précédents, qu'en ajoutant à un champ des engrais exclusivement azotés, des sels ammoniacaux, par exemple, nous sommes dans l'impossibilité d'accroître sa fertilité; il est évident, au contraire, que sa productivité augmente ou diminue, en raison directe de la quantité de principes minéraux qui existe dans les engrais (1). »

Il est à supposer que les prairies de la Hollande et des Alpes suisses, lors de leur formation, contenaient des matières carbonées ou azotées; car, puisque, de l'avis même de M. Liebig, elles n'augmentent ni ne diminuent sensiblement de fertilité lorsqu'elles sont pâturées, et que les productions sont belles, il est plus que probable qu'elles étaient à peu près dans le même état pendant les premières années de leur existence.

La première récolte d'herbe a donc été formée de deux parties d'azote : l'une provenant du sol ou des engrais, l'autre de l'atmosphère. Que devient cet azote après avoir été ingéré dans le corps de l'animal? Une partie est exportée sous forme de lait; l'autre est restituée au sol sous forme d'excrétions; de sorte que le sol se trouve encore une fois comme il était précédemment, c'est-à-dire pourvu d'une certaine quantité d'azote.

L'azote fourni aux végétaux par l'atmosphère est exporté par le lait; mais celui qui est fourni par le sol lui est restitué par les excréments, tout à fait comme si, en enlevant les produits de la

(1) Liebig, *Lettres sur la chimie, etc.*, p. 331.

prairie, on les avait fait consommer dans l'étable, pour les y reporter, après qu'ils ont servi à l'alimentation des animaux, comme on le fait avec le fumier. On doit conséquemment considérer que cette prairie a été fumée comme si elle avait reçu des engrais de ferme dans un état de décomposition très-avancé.

Des faits exposés par M. Liebig, il n'est pas permis de conclure que ce n'est point par une soustraction d'azote que les produits végétaux épuisent le sol; car il n'existe pas le moindre motif pour croire que l'azote des excréments de la vache ne participe pas à la formation des principes immédiats du règne végétal, et qu'on puisse se passer d'une application d'azote sur une prairie et sur une terre labourable qui ne posséderait point une certaine réserve en humus ou qui ne recevrait pas d'engrais liquides ou solides d'animaux. Nous le répétons, rien jusqu'ici n'autorise à penser que l'on puisse se dispenser de fumer les terres.

Quant à ce qui concerne l'impossibilité d'accroître la fertilité d'une terre au moyen de sels ammoniacaux, cette allégation peut être vraie dans certaines circonstances, et nous admettrons qu'ils ne peuvent produire des effets aussi longtemps que le sol ne contient pas une quantité suffisante de matières carbonées et minérales; mais une fois ces conditions remplies, une fois que l'agrégation du sol et les conditions météorologiques ne s'opposent point au libre développement des plantes, nous croyons pouvoir nier l'assertion de M. Liebig; les expériences pratiques que nous soumettrons bientôt, nous ont constamment prouvé qu'une addition d'azote dans les champs, même fumés, augmente la production des pailles et du gluten dans les graines.

Ces résultats, auxquels nous attachons le plus grand intérêt, renversent toute objection et parlent plus haut que des théories non appuyées sur une pratique éclairée.

VI. « 1° Les plantes où l'azote se concentre pour ainsi dire dans les graines, les céréales par exemple, fournissent en somme moins d'azote que les légumineuses, les pois et le trèfle.

» 2° Le rapport en azote d'une prairie qui ne reçoit pas d'engrais azoté, est bien plus considérable que celui d'un champ de blé qui a été fumé.

» 3° Le rapport en azote du trèfle et des pois est bien plus grand que celui d'un champ de pommes de terre ou de betteraves, qui a été beaucoup fumé (1). »

On le voit : d'après ce que nous venons de rapporter en ce qui concerne l'azote, et d'après ce que nous avons dit précédemment au sujet du carbone, tout le système Liebig tend à prouver que les plantes, dans les terres labourables, trouvent assez d'humus, assez d'acide carbonique et assez d'azote dans les débris de la végétation pour présenter tous les caractères de la vigueur, sans qu'il soit nécessaire d'y suppléer par des engrais artificiels.

Nous sommes arrivés maintenant au point le plus important de notre discussion : il importe de la trancher d'une manière claire et précise.

Parlons d'abord de l'azote, et cherchons méthodiquement à apprécier les raisonnements de M. Liebig dans ce qu'ils ont de plus obscur.

Si ce physiologiste mentionne que les céréales fournissent moins d'azote que les légumineuses, les pois et le trèfle, il nous laisse à supposer que les céréales sont fumées et que les légumineuses n'ont reçu aucun engrais. C'est à cette condition seule que ses déductions sont concluantes; car si les céréales se trouvent dans les mêmes conditions que les légumineuses, etc., c'est-à-dire sans engrais ou avec ces substances, il n'est pas étonnant que ces derniers produits rendent plus d'azote que les autres, attendu qu'ils possèdent une plus grande faculté absorbante.

Disons donc :

1° Si une récolte de céréales engraissée fournit en somme moins d'azote qu'une récolte de légumineuses, de pois et de trèfle, qui n'a pas reçu d'engrais azoté;

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 282 et 283.

2° Si le rapport en azote d'une prairie qui n'aurait pas reçu d'engrais azoté et qui ne contiendrait pas de matières végétales et animales capables d'en fournir ou de fixer celui de l'atmosphère, est plus considérable que celui d'un champ de blé qui a été fumé;

3° Si le rapport en azote du trèfle et des pois non engraissés est plus grand que celui d'un champ de pommes de terre ou de betteraves qui a été beaucoup fumé, nous n'avons plus rien à dire, nous n'avons plus d'objection à présenter, et nous devons croire, théoriquement, quant à l'azote, à la justesse des vues du célèbre chimiste allemand et dès lors prétendre à leur réalisation!

Mais ici se présente un ordre de faits aussi important que celui qui vient d'être débattu : comment se fait-il que l'augmentation de rendement, produite par un sel ammoniacal, que l'on a déjà eu lieu de remarquer dans les prairies, se soit également manifestée par suite de l'application du carbonate d'ammoniaque liquide sur les céréales (froment, seigle, orge, avoine) dans des terres non fumées? Comment expliquer que, dans toutes les expériences, il se soit présenté, entre les portions ayant reçu de l'azote et celles qui en étaient privées, une différence d'environ un septième dans le poids des graines en faveur des zones azotées? D'où vient qu'à Manchester et dans plusieurs établissements anglais on utilise, avec le plus grand avantage, sur les plantes herbacées, une matière azotée que l'on retire des os par une coction? Pourquoi, enfin, les engrais animaux non digérés, qui ne contiennent pour la plupart que quelques matières terreuses, produisent-ils un effet si remarquable sur la végétation, tandis que d'autres engrais, soit minéraux, soit végétaux, qui renferment moins d'azote et plus de principes salins, ne présentent pas des résultats aussi satisfaisants?

Tels sont les faits qui peuvent être placés en opposition avec ceux qui militent le plus en faveur du système Liebig et qui semblent devoir modifier beaucoup d'opinions à cet égard.

Venons-en maintenant au carbone.

Si, comme le prétend M. Liebig, l'acide carbonique de l'air suffit à l'alimentation végétale, comment le trèfle enfoui sur place fait-il tant d'effet sur la production du froment qui lui succède, si ce n'est par le carbone et l'azote qu'il renferme? A cela on peut objecter que les sels minéraux qu'il contient ayant été en grande partie puisés dans le sous-sol par ses longues racines, l'augmentation produite est le résultat du transport de ces sels dans la couche de terre arable. En admettant cette hypothèse, il resterait à expliquer comment les vesces, le sarrasin, le trèfle blanc, etc., toutes plantes à racines traçantes, enfouies sur place, produisent une augmentation d'un quart et même d'un tiers sur les récoltes qui n'ont point reçu d'engrais verts.

M. de Woght n'a-t-il pas remarqué que trois récoltes de spergules enfouies procurent autant d'effet que vingt-neuf voitures de fumier, et qu'elles enrichissent plus la terre qu'une récolte de seigle ne l'épuise (1)? Certes, il ne peut être ici question d'engrais minéraux; or, si les céréales rencontraient assez d'humus, assez de carbone dans les débris des générations antérieures, comment trouveraient-elles dans les engrais verts un si puissant auxiliaire?

La réponse à cette question ne saurait être douteuse, et elle est tellement concluante que nous pourrions terminer ici notre discussion, si nous n'avions quelques expériences à présenter à l'appui de ce qui précède et quelques observations à faire sur des points qui restent encore à examiner pour compléter la revue de toute cette belle et ingénieuse théorie.

(1) De Gasparin, *Cours d'agriculture*, t. I, p. 563.

Essais tentés avec du sable calciné et bien lavé, en vue de déterminer l'action de l'acide carbonique sur les plantes.

—

Composition de la terre artificielle employée.

Craie lavée.	4,55
Carbonate de magnésie.	1,18
Oxyde de fer	2,80
— de calcium	2,77
— de manganèse	1,15
Hydrate d'alumine	8,00
Phosphate de chaux.	10,60
— de magnésie.	10,14
— de soude.	5,14
Hydrate et sulfate d'ammoniaque	12,00
Sulfate de chaux	10,80
Chlorure de sodium	0,28
Silicates alcalins	7,00
Sable (à gros grains)	923,59
	1000,00

Trente vases furent remplis avec cette terre; chacun d'eux reçut trois graines d'avoine, plus une certaine quantité de silice gélatineuse qu'on dissolva dans de l'eau distillée, laquelle servit ensuite à l'arrosement des plantes. De grandes précautions furent prises pour que les essais fussent placés dans les mêmes conditions.

Quinze de ces vases furent disposés sur une pelouse à l'air libre et élevés à $0^m,40$ au-dessus du sol (1) :

Trois vases, *A*, sans acide carbonique;

Trois vases, *B*, avec acide carbonique en contact avec les racines (2);

(1) Ce lieu et cette disposition furent pris afin de garantir davantage les essais des poussières que les vents emportent toujours avec eux.

(2) L'acide carbonique dont je fis usage était purifié. Ce gaz fut mis à la disposition des racines de deux manières : d'abord en dissolution dans l'eau distillée, servant à arroser le sable ; ensuite au moyen d'un tube fin courbé, aboutissant à une vessie remplie de gaz, et soumise pendant le jour à une

Trois vases, *C*, avec acide carbonique en contact avec les feuilles;

Trois vases, *D*, avec acide carbonique en contact avec les racines et les feuilles;

Trois vases, *E*, avec acide carbonique en contact avec les racines et les feuilles, plus un courant électrique (1).

Les quinze autres vases reçurent exactement le même traitement que ceux-ci; ils furent déposés dans un cabinet à l'abri des matières organiques en suspension dans l'air et sous l'influence directe des rayons solaires.

Les expériences ont présenté les résultats suivants :

Vases placés à l'air libre.

DÉSIGNATION.	NOMBRE DE VASES.	POIDS des PAILLES.	NOMBRE DE TIGES.	POIDS DES TIGES et des graines.
A.	2	»	7	8,61
B.	2	»	17	29,04
C.	2	»	14	27,64
D.	1	»	8	12,92
E.	2	»	17	30,11
Vases placés dans le cabinet.				
A.	2	»	6	4,15
B.	2	»	»	»
C.	2	»	13	12,25
D.	2	»	14	11,80
E.	2	»	»	»

légère pression. Un appareil à peu près semblable servit aussi à établir un très-faible courant sur les feuilles des plantes, lorsqu'elles étaient frappées des rayons lumineux.

(1) Tous les vases furent séparés entre eux, afin d'éviter toute erreur qui aurait pu résulter d'un dégagement d'acide carbonique. La même précaution fut prise pour les essais dont il va être question.

L'avoine qui avait crû dans le cabinet ou la serre parvint à maturité quinze jours plus tôt que celle qui était venue en plein air. Bien que le thermomètre indiquât toujours une température plus élevée dans le premier cas que dans le second, ce surcroît de chaleur ne donna lieu à aucune augmentation dans l'abondance et la richesse des graines. Toutes les plantes végétant à l'air libre tallèrent davantage, circonstance que nous attribuons à ce que l'air contenu dans la serre ne fut guère renouvelé.

Les graines levèrent parfaitement de part et d'autre; aucune distinction ne se fit voir pendant les trois premières semaines. Toutefois, les graines des vases *C*, à l'air, aussi bien que dans la serre, germèrent un jour plus tôt que les autres; les feuilles et les tiges, tout en prenant proportionnellement plus d'accroissement, restèrent turgides et d'un beau vert.

Ce ne fut donc que vingt à vingt et un jours après la semaille qu'une différence se manifesta; les plantes des vases *A*, à l'air, se laissèrent dépasser par toutes les autres, tant sous le rapport de la force que de la vivacité de la coloration. Chaque vase ne produisit que trois tiges peu vigoureuses et ornées seulement de quelques graines, présentant toutefois les caractères d'une bonne conformation.

Les résultats que nous venons de signaler furent constatés également dans la serre, à cette seule circonstance près, que les plantes traitées avec ou sans acide carbonique présentèrent une différence plus saillante encore.

A part les plantes soumises à l'action de l'électricité et celles privées d'acide carbonique, toutes les autres manifestèrent une grande similitude, aussi bien dans leur croissance que dans la richesse de leurs tissus herbacés et de leurs graines; et, si l'on en excepte les plantes renfermées, elles offrirent une vigueur à peu près semblable à celle des végétaux de même nature cultivés en plein champ. Après la fructification, un vase de chaque essai fut enlevé, et les graines qui en provenaient, placées dans une terre humide, levèrent toutes bien.

Nous crûmes devoir répéter les expériences précédentes dans

de l'eau distillée au lieu de sable. A cet effet, nous fîmes germer des graines de froment, d'avoine et de carottes entre deux pièces de drap humides; après quoi, nous plaçâmes le produit de cette germination au-dessus de flacons cylindriques en verre remplis d'eau distillée qui fut toujours maintenue à la même hauteur. Pour suspendre les jeunes plantes, nous employâmes de petits entonnoirs proportionnés à l'extension que prenaient leurs feuilles et leurs racines.

Les résultats de ce nouveau genre d'essais furent à peu près conformes à ceux qui viennent d'être relatés; seulement, les plantes de froment, auxquelles on procura de l'acide carbonique, devinrent d'une beauté rare.

Chaque graine donna en moyenne trois tiges; celles de froment devinrent presque aussi riches que celles des céréales de même espèce semées en même temps dans notre jardin légumier.

Les carottes donnèrent des produits beaucoup moins satisfaisants; elles restèrent rabougries et pauvres en feuilles; quelques-unes périrent même, ce que nous attribuons à l'application d'une dissolution de sels trop concentrée.

Nous suspendîmes également des carottes à semence et des pommes de terre dans de l'eau distillée pourvue de substances salines et d'acide carbonique. Les bourgeons poussèrent et les feuilles prirent de l'accroissement pendant un mois; à partir de cette époque, les plantes commencèrent à s'affaiblir; la putréfaction ne tarda pas à s'y mettre, les racines adventives qui s'étaient produites se séparèrent de plus en plus des corps en pourriture, et, enfin les plantes périrent.

Pendant la végétation, nous fûmes très-surpris de voir l'eau de quelques flacons où étaient plongées les racines des plantes se colorer et finir par déposer au fond et contre les parois des vases un sédiment verdâtre assez volumineux. Nous crûmes d'abord que ce fait était le résultat de l'altération des racines; mais nous eûmes l'occasion de nous convaincre par la suite qu'il n'en était rien. Sans pouvoir expliquer parfaitement la présence de cette matière, nous sommes assez tenté de la considérer

comme le résultat des excrétions des plantes. Cependant il ne serait pas impossible de supposer qu'elle fût la conséquence de l'apparition ou de la reproduction de quelques corpuscules appartenant à l'une ou l'autre plante cryptogame. Quoi qu'il en soit de cette question, la matière filtrée et soumise à l'action du feu, donna lieu à une odeur empyreumatique inhérente à toute matière organique.

Ce phénomène de coloration ne s'est pas présenté dans les dilutions étendues ni dans celles qui étaient concentrées et soumises à l'action d'un courant électrique (1).

Dans tous ces essais, j'ai eu lieu de remarquer qu'aux diverses périodes de la végétation, les plantes dónnent naissance à de nouvelles radicelles, et que l'évolution de celles-ci est loin d'être uniforme pour les mêmes espèces. Je me suis également aperçu que la lumière et les sels y avaient simultanément leur part d'influence : l'absence de la lumière, comme celle d'un ou de plusieurs principes essentiels des céréales, augmente considérablement le développement des racines. Celle-ci, placées à l'obscurité et plongées dans un liquide qui renferme tous les matériaux néces-

(1) Depuis longtemps déjà on a reconnu que l'électricité a une part active sur la germination et l'accroissement des plantes ; mais nous ne croyons pas qu'on ait jusqu'ici cherché à en faire une application à la grande culture. Nous avons fait cette année différentes tentatives dans le but d'éclaircir son mode d'action et de connaître l'influence qu'elle exerce sur les plantes et sur les forces productives de la terre, en établissant des courants électriques dans le sol au moyen de piles galvaniques.

Je crois qu'il ne serait pas impossible d'appliquer cet élément de prospérité aux grandes exploitations rurales d'une manière directe et économique. Je suis d'autant plus disposé à conserver cet espoir que j'ai pu me convaincre, par des observations récentes, que la transmission du courant électrique dans la terre peut avoir lieu à une très-grande distance. En effet, deux feuilles, l'une en cuivre, l'autre en zinc, de $0^m,20$ de longueur sur $0^m,05$ de largeur, placées à une distance de 250^m et réunies par un fil métallique, ont donné un courant très-appréciable au multiplicateur. Si les nouvelles expériences que je me propose de tenter dans cette direction sont heureuses, j'aurai l'honneur d'offrir l'année prochaine à l'Académie le résultat de mes investigations.

saires aux végétaux, restent touffues et prennent si peu d'extension que leur longueur ne dépasse pas $0^m;15$, tandis que, privées de phosphate, de silicate et d'acide carbonique, elles donnent des filaments irréguliers dont la longueur dépasse même $0^m,85$.

La culture des différentes plantes dans l'eau mérite d'être répétée; elle offre un grand intérêt aux physiologistes, de précieuses observations pour ceux qui font usage de la loupe et du microscope et un champ très-vaste aux nouvelles découvertes.

Nous pouvons déduire de toutes les expériences qui précèdent :

1° Qu'avec des sels minéraux et de l'acide carbonique, on peut très-bien faire développer et fructifier les céréales dans du sable pur humecté ou dans de l'eau distillée;

2° Que le chiffre le plus élevé de la production se rapporte exclusivement aux plantes qui ont reçu une certaine proportion d'acide carbonique que l'air et les eaux pluviales n'ont pu leur procurer;

3° Que les plantes privées de matières organiques et d'acide carbonique artificiel restent relativement beaucoup plus faibles que celles qui en ont reçu ;

4° Que l'air atmosphérique ne peut fournir aux plantes croissant dans un sol entièrement privé d'engrais carbonés, la quantité de carbone nécessaire à leur développement;

5° Que la force assimilatrice d'une plante augmente avec la quantité de carbone qu'on place à sa disposition, lorsque toutes les autres conditions de fertilité se trouvent réunies;

6° Qu'il importe peu que le carbone soit fourni aux plantes par les racines, par les parties foliacées ou par l'intermédiaire de ces deux organes à la fois, pourvu qu'elles en reçoivent une quantité suffisante pour l'exercice de leurs fonctions (1) ;

7° Que les plantes peuvent produire de belles et bonnes graines alors que les spongioles ne sont point entourées de substances combustibles.

(1) J'ai pu voir, en dirigeant un fort courant d'acide carbonique sur deux plantes de froment, qu'un excès de ce gaz n'est pas, comme on l'a prétendu, sensiblement nuisible à leur vitalité.

Comme à l'époque de la maturation des graines les feuilles de beaucoup de végétaux, et entre autres celles des céréales, commencent à perdre leur teinte verte pour jaunir et se dessécher, comme les plantes ne puisent leur carbone dans l'atmosphère que par leurs organes verts, il était très-logique d'admettre que les plantes annuelles, fixées dans un sol exempt d'humus, ne pouvaient produire des graines abondantes et bien constituées.

Si réellement les céréales n'ont plus la faculté d'emprunter leur carbone directement à l'air avant ou durant l'accomplissement de la fructification des graines, ce dont nous n'avons pu nous assurer encore jusqu'ici, nous devons croire, d'après nos essais, que, dans ce cas, elles en reçoivent une quantité suffisante de l'air par les racines, ou bien qu'au moment de leur affaiblissement, elles en condensent une certaine quantité dans leurs tissus pour l'utiliser à l'époque qui sépare le dépérissement des feuilles de la maturité des graines.

Cette supposition nous paraît d'autant plus vraisemblable que trois plantes d'avoine ont bien végété et bien fructifié d'après les dispositions qui avaient été prises dans l'essai *E*.

Si les tiges et les épis des graminées restent plus faibles et moins profitables dans les terres arables renfermant toutes les matières salines, mais privées d'une substance carbonée, cela doit tenir à une cause que nous aurons l'occasion de développer plus loin et qui nous permettra d'expliquer le vice du système Liebig;

8° Que si certaines substances (acides humique, ulmique, etc.) peuvent être absorbées directement dans le sol et concourir ainsi au développement organique des plantes, il n'en reste pas moins vrai qu'elles ne leur sont pas indispensables, lorsqu'on procure à ces plantes d'une manière quelconque le carbone qu'elles ne peuvent soustraire de l'air et de l'oxydation des matières végétales ou animales enfouies dans le sol. Cependant nos expériences ne sont pas assez multipliées pour que cette opinion puisse s'étendre à tous les végétaux; nous ne pouvons encore, quant à présent, l'émettre que pour le froment, l'avoine et le trèfle incarnat.

L'assimilation de l'extrait de terreau qui a tant préoccupé nos physiologistes deviendrait donc, d'après cela, d'une importance secondaire.

Cependant s'il est vrai que l'on parvient, par des moyens artificiels, à produire de belles plantes, dans du sable stérile ou dans de l'eau pure, sans humus ou sans autre engrais de nature organique, il n'est pas moins évident qu'il est de toute impossibilité d'employer les mêmes procédés sur de grandes surfaces.

Ces expériences ne peuvent donc pas être appliquées directement à l'agriculture; elles sont seulement appelées à en éclairer la marche. Elles ne nous permettent pas non plus de trancher d'une manière définitive la grande question de l'assimilation du carbone et de considérer, sous ce rapport, les vues de M. Liebig comme erronées; car si, avec des substances salines et azotées, on n'obtient qu'une faible production dans de l'eau ou dans du sable pur, ce n'est pas une raison pour croire qu'il doive en être absolument de même dans les terres arables, attendu que celles-ci renferment toujours des substances organiques végétales et animales qui peuvent profiter aux plantes.

Le sable n'ayant donc pas été placé dans les conditions où se trouverait une terre arable privée d'engrais de ferme, nous avons été amené à faire de nouvelles expériences plus concluantes. Elles ont été établies de la manière suivante :

Expériences sur l'action de l'acide carbonique et de l'ammoniaque. — Une cornue, armée d'un tube et contenant de l'urine et de la fiente de cheval, fut placée dans une prairie pauvre en humus et engraissée, l'année précédente, avec des cendres de bois. On disposa l'appareil de telle sorte que l'orifice du tube alla, sous le gazon, effleurer les racines des plantes. Les matières entrèrent bientôt en décomposition; quinze jours suffirent pour qu'une touffe d'herbes se montrât plus forte et plus vigoureuse à l'embouchure du conduit qu'ailleurs.

La même expérience fut répétée dans un pré nouvellement engraissé avec du fumier de basse-cour, et une légère différence se fit également remarquer.

Expériences sur l'action de l'acide carbonique. — Une terre épuisée, de qualité assez médiocre, n'ayant pas reçu d'engrais depuis huit ans, fut ensemencée, d'une part en avoine et, de l'autre, en sarrasin. Une surface de trois mètres carrés affectée à chacune de ces plantes reçut des phosphates, des sulfates et des carbonates à bases de chaux, de magnésie, d'alcalis et d'ammoniaque. Au centre de ces deux surfaces, nous fîmes arriver en contact avec les racines, et pendant le jour seulement, un très-faible courant d'acide carbonique.

La surface engraissée avec des sels minéraux produisit proportionnellement plus d'avoine et plus de sarrasin que le reste du champ. La partie qui avait reçu artificiellement de l'acide carbonique donna des plantes plus drues, plus élevées et plus riches encore que celles dont il vient d'être question.

La même expérience, aussi simple que facile à renouveler, fut également tentée sur du lin et de l'avoine dans une terre qui avait produit trois récoltes après avoir été fumée; elle donna lieu à des résultats à peu près semblables aux précédents. Bien que ces résultats aient été moins sensibles, il nous fut facile, sans faire usage de la balance, d'apprécier la différence entre les produits de chaque surface et de voir que cette différence était tout à fait en rapport avec le dosage des agents producteurs employés.

Cette plus-value de rendement pour une même surface ne peut donc être due qu'aux sels et à l'acide carbonique artificiel employés. En conséquence, si des expériences faites sur une petite échelle ont quelque poids dans la présente discussion, nous devons nécessairement croire et affirmer :

1° Que les sels minéraux, dans les sols peu riches en matières salines, augmentent la production des récoltes, et partant, celle du carbone;

2° Que l'acide carbonique artificiel, dans les sols renfermant des sels assimilables, provoque l'accroissement de la masse végétale et détermine par là une plus grande absorption de substances minérales dans les plantes;

3° Que le carbone offert aux végétaux par l'air atmosphérique,

les eaux pluviales et les débris des récoltes dans le sol, ne suffit point pour donner de riches et abondantes moissons.

Passons maintenant à d'autres considérations non moins importantes; voyons si avec des engrais inorganiques préparés chimiquement on parviendrait, tant sous le point de vue physique que chimique, à remplacer les propriétés des engrais de ferme dans les terres arables.

Les principales propriétés du fumier sont :

1° De fournir aux plantes les divers matériaux dont elles se trouvent composées;

2° De provoquer la désagrégation des argiles;

3° De dégager de la chaleur et des fluides électriques;

4° De diviser et d'ameublir le sol;

5° D'absorber les rayons calorifiques, d'absorber et de retenir l'humidité, d'absorber et de condenser les gaz utiles de l'air au profit des plantes;

6° De se dépouiller des éléments qui participent à la croissance des plantes à mesure de leurs besoins; de suspendre cette élaboration pendant la saison hivernale où la végétation est paralysée, tout en résistant à l'action dissolvante des eaux du ciel, qui emportent en pure perte les matières salines.

Nous allons comparer ces propriétés par numéros d'ordre:

1° Si l'on fait exception pour le carbone, il est possible, à l'aide de substances minérales, de fournir aux champs cultivés les éléments qui constituent la matière organique et les cendres des plantes. On peut en effet leur procurer :

L'azote, par des nitrates alcalins, par le carbonate d'ammoniaque, par le sulfate d'ammoniaque et par le sulfate de chaux et le chlorure calcique;

Le phosphore, par les phosphates de chaux et de magnésie (os calcinés), par le phosphate ammonico-calcique et le phosphate ammonico-magnésique (os rendus acides en fixant l'ammoniaque);

Le soufre, par des sulfates de chaux, de magnésie, de potasse et de soude;

Les alcalis, par la potasse (du commerce) et le chlorure sodique;

La chaux, par la chaux caustique, la marne et la craie;

Les éléments de l'eau, la silice, le fer, l'alumine, le manganèse, la magnésie. Quant à ces derniers corps, ils se trouvent communément répandus dans la nature en trop grande quantité pour qu'on ait besoin d'y suppléer. Cependant la magnésie ne fait point partie de tous les sols; mais il est facile de pourvoir le sol de cette substance terreuse, d'abord par le sulfate, le carbonate, etc., de cette base, si elle fait absolument défaut dans la terre, ensuite, par le phosphate de magnésie des os, lorsque son absence n'est que partielle. Il est encore à remarquer que la silice susceptible de se dissoudre, quoique très-abondante dans la nature, entre pour un bon nombre de parties dans les tiges des céréales et finirait par manquer aux terres et par détruire ainsi leur fertilité naturelle, si on ne leur restituait pas cet élément sous une forme quelconque. Mais on pourrait, à cet effet, fabriquer économiquement un silicate alcalin avec les résidus vitrifiés qui proviennent des minerais de fer. Dans tous les hauts-fourneaux, cette matière silicée s'écoule à l'état de rouge-blanc, ce qui donnerait toute facilité pour opérer un mélange et une réaction immédiate avec la potasse du commerce. La solubilité du sel formé permettrait, si on le jugeait nécessaire, de séparer le peu de matières étrangères qui l'accompagneraient.

2° et 3° La chaleur, les fluides électriques et la désagrégation des argiles produits par le dégagement de l'acide carbonique que procurent les engrais lors de leur décomposition, ne peuvent se produire à l'aide des sels métalliques qui n'ont cette faculté qu'à un très-faible degré.

4° Les propriétés de diviser et d'ameublir le sol ne sont pas non plus données aux engrais minéraux, ou du moins les effets que ceux-ci peuvent avoir sont trop insignifiants pour qu'on puisse en tenir compte. Cependant on peut alléger jusqu'à un certain point les sols alumineux par des moyens mécaniques; mais les bons et constants effets du fumier sur la texture d'une terre compacte ne peuvent jamais être atteints.

5° L'absorption et la conductibilité du calorique, l'absorption

et la condensation des gaz et de l'humidité, sont toutes propriétés que ne possèdent pas les engrais minéraux. A l'exception du chlorure de calcium, du phosphate de chaux et du plâtre, qui condensent l'ammoniaque et les vapeurs, ils n'ont ce caractère qu'à un degré très-faible, comparativement aux engrais de ferme employés dans un état de décomposition plus ou moins prononcé.

6° Le degré de solubilité du fumier est une des propriétés les plus importantes qu'il possède. En effet, nous avons eu lieu de remarquer que les engrais minéraux et les engrais organiques ont une action très-diverse sur l'accroissement des végétaux; que les uns sont très-solubles et n'ont qu'une action momentanée; que les autres, au contraire, sont doués d'une très-grande cohésion et n'exercent qu'une action lente dont le *maximum* d'influence ne se manifeste que plusieurs années après qu'ils ont été confiés au sol.

Nous avons également eu lieu d'observer que, pour qu'un engrais soit réellement bon et utile, il doit avoir une solubilité semblable à celle des engrais de fermes ordinaires; c'est-à-dire proportionnée et graduée selon le développement des plantes, selon les progrès de la végétation.

Jusqu'ici on n'avait pu parvenir à modifier le degré de solubilité des différents sels terreux; mais, dans ces derniers temps, M. Liebig paraît avoir surmonté cette difficulté en cherchant à résoudre un des plus grands et des plus beaux problèmes qu'ait jamais offerts la science agricole.

Nous allons extraire du *Journal de l'Académie de l'industrie agricole, manufacturière et commerciale de Paris*, la méthode qui y est indiquée; nous y trouverons quelques données intéressantes sur la préparation des engrais artificiels à l'aide desquels ce chimiste se propose de restituer au sol les éléments minéraux qui en sont retirés par la récolte.

Fabrication des engrais. — « On s'est assuré depuis longtemps que la production d'une récolte sur une terre en état de culture, l'enlèvement et la consommation au loin de cette récolte, détérioraient cette terre d'une certaine quantité de composés miné-

raux; et, en conséquence de cette observation, M. Liebig a conseillé dans la culture l'application d'engrais de nature à rendre au sol les matières que les plantes particulières qui ont été cultivées lui ont enlevées pendant l'acte de la végétation.

» On a observé aussi, par l'analyse chimique des marnes et des cendres des végétaux, que les carbonates alcalins et le carbonate de chaux pouvaient former des composés dont la solubilité dépendait de la proportion du dernier de ces carbonates dans le composé particulier. Enfin, on a trouvé que lesdits carbonates alcalins pouvaient constituer avec le phosphate de chaux un composé à peu près semblable, dans lequel le carbonate de potasse ou de soude était transformé en partie en phosphate de potasse ou de soude.

» L'objet des perfectionnements dont il est ici question, est de préparer un engrais tel qu'il rende au sol les éléments minéraux qui lui ont été enlevés par la récolte qu'il a portée, de modifier le caractère des matières alcalines employées et de les rendre moins solubles, de façon que les portions alcalines de l'engrais, qui sont naturellement solubles, ne soient point entraînées et séparées dans le sol des autres ingrédients aussi facilement par le lavage des eaux du ciel; enfin, de combiner des carbonates de soude ou de potasse, ou tous les deux, avec le carbonate de chaux ou avec le phosphate de la même base, pour diminuer la solubilité des sels alcalins, destinés à rendre au terrain les éléments minéraux dont il a été dépouillé par les récoltes.

» Quoique les engrais qu'on fabrique par ce moyen présentent en combinaison diverses matières combinées avec les carbonates alcalins, on conçoit que ce n'est pas là le but qu'on se propose, puisque ces matières peuvent varier suivant les principes qu'il s'agit de rendre au terrain, indépendamment des substances minérales ci-dessus indiquées.

» La quantité de carbonate ou de phosphate de chaux qu'on emploie avec les carbonates de soude ou de potasse varie également, suivant le degré de solubilité qu'on veut obtenir; ce qui dépend, du reste, des localités, puisqu'il est telles circonstances

où il faut rendre la préparation plus ou moins soluble; par exemple, pour ce dernier cas, dans les lieux où la quantité moyenne des pluies est très-considérable; mais comme dans la pratique il serait difficile de préparer des engrais propres à convenir rigoureusement à chaque localité en particulier, on fera connaître plus bas des préparations moyennes propres aux cas les plus usuels.

» De plus, comme les terres présentent une foule de différences de composition et qu'il serait impossible de donner des recettes propres à fournir les meilleurs résultats dans tous les cas, on indiquera seulement les préparations moyennes de nature à s'adapter à la plupart des terrains, en ajoutant ensuite quelques informations qui permettront de faire les applications dans les circonstances les plus avantageuses et d'avoir des engrais pour chaque cas particulier.

» Avant de fabriquer les engrais par cette méthode, on fait fondre le carbonate de soude ou de potasse, ou bien leur mélange, dans un fourneau à réverbère, semblable à celui dont on se sert dans la fabrication de la barille avec le carbonate ou le phosphate de chaux, et à ce composé fondu on mélange les autres ingrédients dont il sera question plus loin. Lorsque la composition est froide, on la réduit en poudre par un moyen mécanique quelconque, et c'est le produit qu'on obtient ainsi qu'on applique comme engrais sur les terres.

» Afin d'appliquer ce mélange avec quelque précision, il serait bon de faire une analyse exacte des produits de la récolte précédente, de manière à rendre au sol le même poids et la même proportion d'éléments minéraux que ceux qui ont été enlevés par cette récolte.

» On prépare d'abord deux composés, dont l'un ou l'autre sert de base à tous les engrais et qu'on désignera ici sous le nom de *première* et de *seconde préparation.*

» La première préparation s'obtient en faisant fondre ensemble 2 parties ou 2 $\frac{1}{2}$ parties de carbonate de chaux avec une partie de potasse du commerce (contenant, en moyenne, sur 100 par-

ties, 60 de carbonate de potasse, 10 de sulfate de la même base, 10 de chlorure de potassium, ou avec une partie de carbonate de soude et de potasse mélangés à parties égales).

» La seconde préparation se fabrique en fondant ensemble une partie de potasse du commerce et une partie de barille.

» Ces deux préparations sont concassées et broyées ensemble; on y ajoute les autres sels et ingrédients ensemble aussi, et on opère le mélange; ou bien ceux des ingrédients qui ne sont pas volatils sont ajoutés lorsque les préparations sont à l'état de fusion, de façon que l'engrais représente, autant qu'il est possible, la composition des cendres des récoltes précédentes.

Ce qui vient d'être dit suppose que les terres ont été amenées à un haut degré de culture; mais si l'on désirait obtenir une récolte particulière sur une terre qui n'aurait pas encore atteint cet état, alors on appliquerait d'abord un engrais convenable à la récolte qu'on veut obtenir, et ensuite l'engrais préparé suivant le mode précédemment décrit, pour rendre à la terre ce qu'elle a perdu par la précédente récolte.

» *Préparation d'un engrais pour une terre qui a porté du froment.* — On prend six parties en poids de la première préparation, une partie de la seconde, et on y mélange deux parties de plâtre, une partie d'os calcinés et de silicate de potasse (renfermant six parties de silice) et une partie de phosphate de magnésie et d'ammoniaque.

» Cet engrais est également applicable après l'orge, l'avoine et autres plantes du même caractère.

» *Préparation d'un engrais pour une terre qui a porté une récolte de fèves.* — On prend quatorze parties en poids de la première préparation, deux de la seconde, et on mélange avec deux parties de sel commun, une certaine quantité de silicate de potasse (contenant deux de silice), deux parties de plâtre et une partie de phosphate de magnésie et d'ammoniaque.

» *Préparation d'un engrais pour une terre où l'on a récolté des navets.* — On prend douze parties en poids de la première

préparation, une partie de la seconde, une partie de plâtre et une de phosphate de magnésie et d'ammoniaque.

» Ce même engrais est propre aux terres qui ont porté des pommes de terre et autres plantes semblables.

» On a choisi les cas ci-dessus, parce qu'ils représentent les principaux produits cultivés en Angleterre, et on a donné des récoltes moyennes, utiles dans la plupart, et peut-être même dans tous les cas indiqués ci-dessus; mais on peut aussi préparer des engrais pour d'autres produits que ceux qu'on a spécifiés, ou composer des engrais particuliers, d'après l'analyse des cendres.

» Les engrais ainsi préparés doivent être appliqués au sol dans des proportions égales, et même plus grandes que celle des éléments que la récolte lui a enlevés.

» Il faut remarquer aussi que, lorsque la paille de froment ou autres plantes analogues qui exigent une grande quantité de silicate de potasse, est rendue au sol comme engrais, c'est le meilleur moyen de rétablir sa richesse en ce silicate; dans ce cas, il faut donc, dans la préparation de l'engrais, faire abstraction ou du moins diminuer la dose de cet ingrédient. »

En consultant les réactions qui doivent surgir de la fusion des carbonates alcalins avec les phosphates et les sulfates de chaux, on voit qu'il doit en ressortir des corps moins solubles que ne le sont les alcalis et plus solubles que le sulfate et le phosphate de chaux, c'est-à-dire un composé qui occupe un degré intermédiaire entre les corps très-solubles et ceux qui le sont peu.

Nous croyons donc que le but de M. Liebig est atteint; car ces corps, après l'opération, présentent les caractères que nous venons de signaler : la solubilité de l'un entraîne en même temps celle de l'autre; l'insolubilité de celui-ci corrige le défaut de celui-là avec lequel il est intimement associé.

Ainsi, il résulte de la comparaison que nous venons d'établir entre les propriétés du fumier et celles des sels minéraux, qu'on ne peut pas, comme avec les engrais de ferme, produire avec les substances terreuses : 1° le carbone; 2° le dégagement de chaleur et des fluides électriques; 3° la division des terres glai-

seuses ou compactes; 4° la condensation de tous les gaz utiles aux plantes, l'absorption de l'eau et de la chaleur solaire, et la faculté de retenir ces fluides avec énergie. On conçoit déjà, dès lors, toute l'influence de l'humus sur la végétation.

D'après cela, si nous admettons même, pour un instant, avec M. Liebig, que l'acide carbonique de l'air est suffisant, on voit qu'on ne parviendrait pas encore par une simple application de sels métalliques ou de cendres des plantes, à produire tous les effets salutaires que les engrais de ferme et les excréments animaux sont capables d'exercer sur les végétaux.

Jusqu'ici, nous voyons donc, tant par nos connaissances actuelles sur la chimie et sur la physiologie que par les essais exécutés, que les vues de M. Liebig ne sont point réalisables. Nous nous sommes beaucoup préoccupé du système de ce savant en ce qui concerne son application; il nous offrait un attrait si prononcé, une importance si grande, que nous n'avons pu résister au désir d'en connaître toute la valeur agricole par des expériences faites en plein champ et dont nous allons soumettre les principaux résultats. Ces expériences ont été dirigées de manière à écarter, autant que possible, les chances d'erreurs qui auraient pu en altérer la justesse et la précision.

Expériences. — Une terre maigre et effritée par plusieurs récoltes successives, d'une consistance moyenne, présentant les caractères physiques convenables, une légère déclivité et exposée au Midi, dans une contrée où le climat n'est pas contraire à la production des céréales, fut partagée en trois champs d'égale surface, séparés entre eux par une bande de terre de plusieurs mètres de largeur qu'on laissa inculte. Un de ces champs fut ensemencé en froment, un autre en seigle et le troisième en avoine. Après avoir été subdivisés en neuf parties égales, ils furent traités de la manière suivante :

a. Ne reçut aucune espèce d'engrais;

b. Reçut la cendre de la paille et du grain de chaque espèce de céréales qui devait y croître et qui provenait d'une surface de terre d'un tiers plus grande;

c. Reçut la même proportion de cendres avec une récolte verte enfouie sur place;

d. Reçut tous les sels minéraux des pailles et des graines (préparés chimiquement) (1), à l'exception des principes azotés et des principes dont le sol décèle la présence;

e. Reçut la même préparation que *d*, plus un sel ammoniacal;

f. Reçut la même préparation que *e*, plus une récolte verte enfouie sur place;

g. Reçut du fumier de ferme à la dose de 25 voitures à l'hectare;

h. Reçut l'engrais fourni à *g*, plus un sel ammoniacal;

i. Reçut l'engrais fourni à *h*, plus un sulfate alcalin et des phosphates de chaux et de magnésie rendus acides et neutralisés.

Les deux parties destinées à la production des plantes, qui devaient être enfouies à l'état vert et sur place, avaient reçu, avant l'ensemencement des céréales, une partie des engrais minéraux qui étaient destinés à celles-ci.

Voici les résultats obtenus pour un hectare :

CHAMPS.	FROMENT.		SEIGLE [1].		AVOINE.	
	Paille.	Graines.	Pailles.	Graines.	Pailles.	Graines.
	kil.	hect.	kil.	hect.	kil.	hect.
A.	1,705	7,80	1,816	3,10	855	11,06
B.	2,080	11,25	2,100	4,84	1,809	17,02
C.	3,942	21,77	3,400	8,88	3,371	31,21
D.	2,065	11,30	1,899	3,01	1,466	18,08
E.	1,977	12,90	1,878	6,17	1,522	19,03
F.	4,485	23,62	3,317	9,96	3,373	33,42
G.	4,315	22,10	3,325	9,15	3,422	32,47
H.	4,316	22,26	3,294	9,84	3,431	33,99
I.	4,370	24,32	3,296	9,90	3,016	36,02

[1] Le faible produit du seigle doit être attribué à la maladie qui a causé, il y a trois ans, un si grand tort à cette production.

(1) Ce composé de sels minéraux a été formé d'après la méthode qui sera indiquée plus loin.

Ce qu'il y eut de plus particulier pendant le temps que dura la végétation, c'est que le froment et le seigle, qui ne reçurent aucune espèce d'engrais, et ceux qui ne furent activés que par des engrais minéraux, restèrent extrêmement chétifs avant l'hiver; ils furent plus ou moins accablés par les gelées et restèrent dans un état de débilité et de langueur jusqu'au mois d'avril. Ce ne fut qu'à cette époque que ces récoltes commencèrent à sortir de leur léthargie, alors que les autres, qui avaient reçu du fumier et des engrais verts, n'ayant pas eu à souffrir pendant l'hiver, parce qu'elles avaient acquis, avant cette saison, la force de résister à la rigueur du froid, présentaient tous les caractères d'une belle végétation.

Les résultats de ces différentes expériences nous conduisent à plusieurs conséquences importantes; elles nous enseignent:

1° Qu'avec les cendres des plantes (pailles et graines) ou avec des sels minéraux, on augmente beaucoup la production des pailles et surtout des graines dans les terres épuisées par une succession de récoltes;

2° Qu'avec les mêmes cendres, auxquelles on ajoute une récolte verte enfouie sur place, on double pour ainsi dire la production de paille et de grain dans un terrain appauvri;

3° Qu'avec des sels minéraux, on obtient une production à peu près équivalente à celle des terrains pourvus de cendres non accompagnées d'engrais vert. Il est à remarquer toutefois que les graines de l'avoine présentent une légère différence en faveur des sels minéraux qui ont reçu une préparation;

4° Qu'avec des sels minéraux, parmi lesquels se trouve un sel ammoniacal, on constate une petite augmentation dans le rendement du froment, du seigle et de l'avoine;

5° Que la même préparation, à laquelle on ajoute des engrais verts enfouis sur place, porte le rendement des pailles et du grain à un chiffre très-élevé, plus élevé même qu'avec le fumier ordinaire;

6° Que le fumier, accompagné d'un sel azoté, produit un effet plus sensible que celui auquel on n'a pas joint cette sub-

stance. Cependant la différence n'est bien appréciable que pour les avoines;

7° Que le fumier de ferme ordinaire, auquel on ajoute des sels azotés, sulfatés et phosphatés, donne le *maximum* de production.

Ces expériences, qui confirment les idées que nous avons développées dans le cours de ce travail, démontrent à l'évidence que l'addition d'un principe carboné et azoté est indispensable aux terres à céréales qui ne contiennent pas d'engrais azotés et carbonés, ou bien qui n'ont pas une forte proportion d'humus, cas très-rares, excepté dans les bois, les bruyères et les prairies permanentes nouvellement défrichées.

Nous ne voulons pourtant pas prétendre qu'il soit toujours nécessaire d'ajouter des engrais organiques au sol pour obtenir de belles productions en céréales. Ainsi, lorsqu'on détruit un chaume de trèfle ou des vieux champs de sainfoin, de luzerne et d'herbes prairiales, opérations qui s'écartent des conditions d'une culture ordinaire, incontestablement, nous devons nous ranger à l'opinion de M. Liebig et dire avec lui que, dans de semblables circonstances, les céréales trouvent dans le sol assez d'humus, assez de carbone et d'acide carbonique par les débris que laissent les végétaux après leur enlèvement. Mais qu'on ne se fasse pas illusion : cette fertilité du sol n'étant pas naturelle, il n'y a pas le moindre doute qu'elle ne serait que momentanée et que, après quelques années de production, c'est-à-dire lorsque le gazon aurait disparu, les champs réclameraient de nouveau l'intervention de l'humus qu'ils ne contiendraient plus en quantité voulue pour donner de belles moissons.

Nous n'affirmerons pas non plus que toutes les plantes doivent strictement recevoir un engrais combustible, loin de là; ce qui a été dit précédemment n'est relatif qu'aux céréales, et il n'est pas impossible que, dans le nombre des végétaux dont se composent l'agriculture et l'horticulture, on en rencontre dont l'organisation permette d'accroître leur masse d'une manière con-

venable par le seul concours de l'acide carbonique de l'air et des débris organiques laissés par les récoltes.

Ainsi, les pommes de terre, de même que les betteraves et les carottes à semences, nous paraissent, si nous pouvons en juger d'après nos expériences, avoir la faculté de se passer d'humus sous le rapport du carbone (1). Des observations récentes nous ont aussi prouvé que les légumineuses en général, par leurs nombreuses feuilles, leurs rameaux abondants et leurs longues racines, ont, mieux que les céréales, la propriété de s'assimiler le carbone de l'air et l'azote du sol. Malgré cette faculté que possèdent les plantes fourragères de s'emparer, plus facilement que les graminées, des gaz qui ont l'atmosphère et les différentes couches du sol pour récipient, nous ne pouvons néanmoins affirmer qu'elles peuvent se passer complétement d'aliments ammoniacaux ou carbonés pour devenir luxuriantes. A la vérité, on sait que les trèfles, les luzernières et les sainfoinières réussissent parfaitement dans les terres arables, sans engrais organiques azotés, après une succession de récoltes; mais comme ces terres reçoivent préalablement des engrais de ferme, nous n'oserions

(1) Il existe, sur les deux rives de la Meuse, entre Liége et Huy, de très-grands plateaux de terres d'alunières entièrement privées de débris organiques et frappées d'une stérilité absolue : à peine y voit-on pousser çà et là quelques plantes sauvages.

Désirant voir tirer parti de ces terres improductives et étudier en même temps l'action des sels, j'y essayai la culture de 50 espèces et variétés de plantes (céréales, légumineuses, farineuses, racines oléagineuses, etc.). Une partie du terrain consacré à chacune de ces plantes reçut des engrais de ferme; une autre, des substances minérales et une troisième ne reçut point d'engrais. J'avais disposé ces essais de manière à les continuer l'année suivante; à cet effet, une surface assez grande fut emblavée de spergule pour être enfouie sur place.

Les différentes semailles se firent immédiatement après une pluie; les graines levèrent bien, mais une sécheresse de deux mois vint bientôt faire succomber la plus grande partie des plantes.

Je ne me dissimulais pas, avant l'exécution de ces travaux, combien leur était défavorable la nature physique du sol; je prévoyais enfin que des chaleurs prolongées devaient nécessairement tout détruire. Cependant les ca-

pas dire que les légumineuses dont il vient d'être parlé soient susceptibles d'acquérir le même développement sans trouver dans le sol un reste de substances fécondantes.

Maintenant, si nous jetons un coup d'œil rétrospectif sur les nouvelles théories des chimistes et des physiologistes qui ont pour but d'augmenter la richesse de nos produits agricoles, nous devons reconnaître que les différents systèmes que nous avons eu lieu d'examiner doivent, par une application judicieuse, avoir respectivement une grande influence sur les progrès de notre agriculture.

Aucune substance minérale ne peut, il est vrai, remplacer l'engrais de ferme dans le sol cultivable; mais l'addition d'une certaine partie de sels actifs à une autre partie de fumier peut contribuer, comme l'ont démontré les expériences, à augmenter considérablement les récoltes et, par suite, à faire abonder les engrais de basse-cour là où ils étaient auparavant d'une rareté excessive.

Nous terminerons ici notre discussion en disant que la science doit beaucoup à M. Liebig. Si elle n'avait pas possédé ce savant,

rottes et les betteraves à semences, les pommes de terre résistèrent; elles avaient déjà acquis une belle croissance lorsque des malveillants vinrent détruire les deux premières espèces de plantes, ce qui m'empêcha de continuer mes observations.

Les pommes de terre de la partie fumée donnèrent d'assez belles fanes et produisirent, pour chaque plante, quatre à cinq tubercules de la grosseur d'un œuf de pigeon; celles de la surface qui n'avait reçu aucun engrais, eurent des fanes un peu plus petites que les précédentes et huit à dix tubercules d'un volume comparable à celui d'une petite noix; enfin, celles de la portion entretenue avec des sels et des bases salifiables ne produisirent que des fanes très-petites, mais, par contre, chaque plante était garnie de huit à neuf tubercules aussi volumineux que ceux que l'on obtient dans les jardins légumiers.

Le sainfoin résista assez longtemps à la sécheresse; quelques-unes des plantes périrent; celles qui résistèrent eurent une belle couleur, mais elles ne se développèrent pas.

Quelques plantes de navets dont les graines avaient été distribuées par le Gouvernement, ont également surmonté la privation d'humidité; il en est trois dans le nombre qui ont surtout été remarquables.

elle en serait encore à chercher dans les hypothèses l'explication d'une infinité de phénomènes. L'agriculture surtout est appelée à jouir de ses recherches importantes; et si ses travaux, comme tous ceux du reste qui décèlent la main d'un homme de génie, ne sont pas à l'abri d'une juste critique, il n'en est pas moins vrai qu'ils feront naître des idées de progrès et qu'ils contribueront à éliminer de l'art agricole, le plus difficile et le plus important de tous, cette classe d'hommes vulgaires qui ne savent apprécier que ce qu'ils voient de leurs propres yeux.

Si nous nous sommes aussi longuement étendu sur les nouvelles vues qui occupent si gravement l'esprit des savants et des économistes, c'est afin de bien établir les faits et de lever le voile qui les couvrait encore d'une certaine obscurité. Nous avons surtout dirigé nos observations de manière à leur donner une utilité toute spéciale, non-seulement en combattant des idées qui nous paraissent basées sur de fausses hypothèses, mais encore en les destinant à servir d'appui à un système que nous voulons soumettre à la haute sagacité de l'Académie et que nous espérons voir se réaliser dans un avenir peu éloigné.

Disons d'abord qu'il s'agit toujours de cultiver *sans fumier* en remplaçant, par des moyens artificiels, les engrais de basse-cour dont dépendent actuellement le progrès et la richesse de l'agriculture.

Il y a déjà bien des années que ce problème est le sujet des méditations de nos chimistes et de nos physiciens. Ainsi Tull croyait que la terre, bien ameublie et bien divisée par des opérations, afin de faciliter l'absorption des gaz, pourrait suffire à la nutrition des plantes. Duhamel partagea aussi cette opinion; mais on ne tarda pas à en reconnaître la fausseté; il est vrai de dire qu'à cette époque on n'avait qu'une connaissance très-imparfaite et très-superficielle de l'organisation et de la structure des végétaux : la manière dont on avait envisagé la composition du sol et de l'air n'était pas moins équivoque.

Depuis, M. Bickes avait présenté son système, et croyait avoir trouvé le moyen de vaincre toute difficulté à l'aide d'une prépa-

ration de semences; après ce système est venu celui de M. Liebig.

Si M. Liebig, par ses savantes recherches, n'est pas encore parvenu à résoudre le problème dont il s'agit, il faut néanmoins reconnaître que ses derniers écrits, dans lesquels on trouve tous les développements relatifs à son système, y auront puissamment contribué. Nous dirons plus : si l'atmosphère pouvait céder aux jeunes plantes la quantité d'acide carbonique qui leur est strictement indispensable, de nouvelles recherches nous paraîtraient superflues, et nous serions les premiers à proclamer, *qu'on peut cultiver sans fumier.*

Toute la question réside donc dans ces mots : *trouver le moyen de fournir aux racines des plantes une quantité donnée d'acide carbonique sans l'intervention des engrais de ferme.*

Nous sommes autorisé à croire que sa solution n'est plus très-éloignée, et si l'on réfléchit à ce qui a été dit précédemment, on comprendra de suite que les engrais verts sont appelés à y jouer un rôle important et à produire, avec le concours des substances salines et minérales, les résultats si désirés.

Maintenant que nous connaissons les propriétés, tant physiques que chimiques, du fumier, de l'humus, des engrais minéraux et des engrais verts enfouis sur place, il ne nous paraît pas nécessaire d'entrer dans de plus longs développements pour démontrer combien notre proposition, qui consiste à suppléer aux engrais minéraux par des engrais verts, présente de chances de succès. En effet, on concevra de suite que les différents sels, préparés d'après la méthode de Liebig pour leur donner plus de stabilité, et accompagnés d'engrais verts susceptibles de procurer le carbone aux plantes, remplaceront exactement le fumier dans le sol et auront toutes les propriétés que possède celui-ci. Les sels ammoniacaux ne pouvant, à cause de leur volatilité, être rendus, comme les alcalis, moins solubles par leur fusion avec des sels stables, peuvent cependant être facilement dosés et confiés au sol pour chaque espèce de plantes, en se gardant toutefois d'en faire une application qui devrait servir à l'alimentation d'une série de récoltes : voilà pour la théorie.

Quant à la pratique, si l'on observe ce qui s'y passe, on reconnaît que les engrais verts enfouis ont une valeur infinie, quoique n'étant pas accompagnés de substances fertilisantes; mais combien leur puissance ne doit-elle pas être augmentée si l'on y ajoute toutes les matières salines nécessaires à l'accroissement des végétaux? Les faits répondent déjà pour nous; car les expériences précédentes ont fait voir que l'effet des engrais verts enfouis dans de telles conditions est supérieur à celui des engrais de basse-cour.

D'ailleurs, des expériences plus concluantes encore ont été tentées en plein champ sur les landes de l'Ardenne et dans les terres cultivées d'une de nos provinces du centre sur une surface de 19 hectares; les résultats en ont été trop remarquables pour être passés sous silence. Nous allons donc en faire un exposé qui viendra à l'appui des vues que nous avons émises sur le système Liebig, et où l'on pourra puiser la conviction que notre système ne peut plus être considéré comme ayant encore à courir les chances d'insuccès qui résultent ordinairement d'une émission de vues exclusivement théoriques.

Expériences.—Dix-neuf hectares de terres tantôt schisteuses, tantôt sablonneuses, assez profondes, à sous-sol imperméable, d'une nature un peu humide et épuisées par une succession de récoltes, furent ensemencés en froment et en seigle après avoir été traités différemment avec des engrais verts et des substances minérales (1).

Toutes les graines levèrent bien; le froment fut seulement un peu clair, mais il talla beaucoup vers la fin de l'automne. Les céréales qui avaient crû sur les surfaces entretenues avec des engrais artificiels organiques et inorganiques, offrirent constamment un bel aspect et l'espoir d'une récolte abondante. Cet espoir ne fut pas déçu : à l'époque de la moisson, les produits purent être comparés à ceux des parties qui avaient reçu des engrais de basse-

(1) On trouvera plus loin des observations relatives au dosage, à la préparation, à l'application et au prix de ces substances.

cour. La végétation marcha des deux côtés avec beaucoup de similitude; la seule différence qui se fit remarquer, c'est qu'à l'entrée de l'hiver, les plantes qui avaient profité des excrétions animales, quoique semées en même temps, étaient plus robustes et plus avancées que les autres : nous crûmes pouvoir augurer de là que les récoltes vertes enfouies n'exercent toute leur influence qu'au printemps. La sécheresse de la saison parut très-favorable à la nature physique des terrains, car les parties schisteuses les plus humides donnèrent des produits plus faibles.

Les céréales alimentées avec des sels minéraux seulement ne présentèrent, pendant les trois premières semaines après leur ensemencement, aucune particularité digne d'être signalée. A partir de cette époque, elles ne prirent plus guère de développement, ni avant, ni après l'hiver. Comme dans nos expériences exécutées il y a deux ans, elles restèrent débiles, et assez languissantes pour nous faire croire un instant que nous ne récolterions pas une quantité de graines équivalente à celles qui avaient servi à l'ensemencement. Cette crainte paraissait surtout fondée à l'égard des terrains qui étaient pour ainsi dire entièrement privés de chaumes et de racines en décomposition. Cependant, vers la fin d'avril, le seigle commença à prendre de l'accroissement; huit ou dix jours plus tard, le froment suivit la même marche, et tous deux finirent par présenter des tiges qui donnèrent, pour la plupart, des épis ordinaires garnis de bonnes graines. En somme, le froment produisit une demi-récolte; le rendement du seigle fut un peu plus élevé, et une partie de celui-ci fut même portée aux trois quarts d'une récolte moyenne.

Quelques sillons laissés au milieu de chaque champ pour servir de point de comparaison et n'ayant reçu aucune espèce d'engrais, ne produisirent que des céréales fort maigres, qui payèrent tout au plus les frais de labours et d'ensemencement qu'elles avaient exigés. Dans tous les cas, il nous a semblé que toutes les plantes qui n'avaient point reçu d'engrais organiques ont eu à souffrir de la saison hivernale et des derniers froids. Telle a été la situation de la récolte.

Nous aurions désiré pouvoir nous assurer de la production de chaque champ d'expérience et la préciser par des chiffres; mais plusieurs obstacles sont venus y mettre empêchement. Toutefois, les résultats de ces expériences, tels que nous les possédons, sont suffisants pour l'objet de nos recherches.

Abstraction faite des petites zones attaquées de la sécheresse, la végétation a été partout bien tranchée. Le contraste frappant qui a existé pendant toute la croissance des plantes entre les produits engraissés différemment prouve à l'évidence le besoin d'une matière organique ou de l'humus dans le sol et son heureuse influence sur la production des tiges et des graines des céréales.

Cet élément de fécondité est particulièrement indispensable pendant la première jeunesse des plantes; en son absence, l'absorption de l'acide carbonique est circonscrite; les céréales ne bourgeonnent pas et ne donnent guère qu'une tige pour chaque graine semée, et, au lieu de prendre de l'extension, d'accroître leur masse et par là augmenter leurs facultés d'absorber et de retenir dans leurs tissus une plus grande quantité de nourriture, elles restent faibles, rabougries et ont à souffrir des moindres météores, de la moindre sécheresse, alors que de pareils accidents sont sans action aucune sur des sujets vigoureux et bien constitués.

L'influence salutaire de l'acide carbonique puisé dans les premiers temps de la végétation paraît s'étendre sur tout l'organisme et contribuer à donner des plantes vigoureuses.

Nous allons maintenant donner la nature et le dosage des sels employés et présenter quelques observations sur leur application.

Composition des sels pour une surface de quinze hectares de terres préalablement chaulées.

Potasse du commerce	700 kilog.
Phosphate de soude	104 —

Phosphate de chaux (des os)	406 kilog.
Sulfate de potasse	28 —
Sulfate de magnésie	28 —
Craie	192 —
Nitrate de soude	202 —
Sulfate d'ammoniaque	54 —
Acide sulfurique (1)	208 —

Prix des sels. — Les différentes substances qui viennent d'être mentionnées, prises en masse, ont pu être acquises au prix de 1,575 francs. Ce qui fait, pour un hectare, 105 francs. A cette somme on doit encore ajouter celle de 10 francs, représentant les frais occasionnés par la préparation, le transport, etc., des engrais.

Ces chiffres sont sans doute très-élevés; mais il est à remarquer que nous avons dû recourir à plusieurs fabriques de produits chimiques pour obtenir ce qui nous était nécessaire. Il ne faut pas perdre de vue non plus que les matériaux étaient d'une assez grande pureté, ce qui a infailliblement augmenté les frais de fumure. Il serait possible, d'après nos évaluations, d'obtenir cette fumure à un prix de moitié moindre, en faisant des économies que les circonstances ne nous ont pas permis de réaliser, et ce prix serait encore considérablement diminué si l'on savait tirer parti des engrais précieux qu'on laisse perdre ou qu'on néglige d'utiliser. Nous aurons lieu de revenir sur ce sujet important dans la seconde partie de ce travail.

Observations sur l'application des sels. — A l'exception du sulfate d'ammoniaque et du nitrate de soude qui ont été répandus séparément au printemps, tous les autres sels ont été appliqués au sol deux jours avant la semaille de chaque céréale, après avoir subi préalablement la préparation indiquée par M. Liebig pour leur conserver la stabilité voulue. Toutefois, cette préparation n'a pas été complète; il nous a été impossible d'obtenir la fusion

(1) Cet acide sulfurique a servi en partie à acidifier les os qu'on a ensuite neutralisés; la partie restante a été transformée en plâtre par une addition de chaux.

entière des sels calcaires, à défaut d'un fourneau affecté à cet usage, et la chaleur produite n'a pu donner qu'une réaction partielle.

Plus nous avons cherché à approfondir le rôle et l'action des principes minéraux alliés aux engrais verts, plus nous avons acquis de confiance et plus aussi l'espoir d'une nouvelle conquête pour notre agriculture est venue nous encourager. Ce n'est pas à dire pourtant que tous nos essais aient réussi; au contraire, un grand nombre d'entre eux nous ont donné des résultats entièrement opposés à ceux que nous en attendions. Toujours nous avons attribué ces mécomptes à l'imperfection du dosage des sels employés. L'expérience nous a appris, en effet, 1° qu'un excès ou une trop faible proportion de matières salines font périr ou languir les plantes; 2° que les sels à base de potasse ou de soude et le chlorure de sodium surtout, doivent être administrés en faible proportion, si l'on ne veut communiquer au sol une action délétère sur les racines et les diverses autres parties des végétaux, action très-reconnaissable aux fortes excrétions, qui sont toujours des indices d'une altération ou d'une lésion intérieure; 3° que la potasse et la soude caustiques attaquent manifestement les plantes de froment et d'avoine, même dans des dissolutions étendues.

Ces observations ont été faites sur des plantes végétant dans des vases remplis de sable et d'eau distillée. Dans les terres arables, ces accidents ne paraissent pas se produire avec autant de facilité; car, en doublant la dose des sels qui avaient, dans le premier cas, une action toxique, nous n'avons pu constater aucun effet, ni sur l'accroissement, ni sur l'affaiblissement des céréales. Il est probable, d'après cela, que les oxydes caustiques se modifient dans les champs cultivés et y éprouvent une réaction chimique en présence des matières salines ou des principes constituants des argiles.

Nous avons également remarqué que les céréales des sols secs se trouvent relativement plus affectées que celles des sols humides par une trop grande proportion de matières alcalines; nous

croyons devoir attribuer ce fait à la différence qui existe dans la concentration du liquide qui pénètre dans les vaisseaux des plantes. Il est à supposer que l'eau concentrée y dépose, par l'effet de son évaporation, une quantité de matières salines trop grande et incompatible avec les fonctions du végétal.

La fusion des différents sels, exécutée d'après la méthode Liebig, ne pourra que modifier favorablement l'état nuisible des sels dans les terres qui les reçoivent en proportion trop forte.

On doit en convenir, le dosage des matières minérales pour les terres arables est une opération bien difficile; non-seulement on doit avoir égard à la quantité de sels nécessaires à l'accroissement des plantes et à leur action corrosive, mais il importe aussi d'examiner scrupuleusement le degré d'épuisement du sol, sa richesse naturelle et sa plus ou moins grande faculté à se désagréger. Toutes ces difficultés nous ont en quelque sorte empêché de connaître exactement la quantité de matériaux qu'il convient d'appliquer au sol pour chaque récolte. Peut-être même de nouvelles recherches ne parviendront-elles pas à rendre cette évaluation exacte, car, il doit en être des sels minéraux comme de toutes les autres substances fertilisantes : leur action dépend de trop de circonstances météorologiques que l'on ne peut prévoir, et qui influent différemment sur les agents mis en jeu, pour qu'on puisse en spécifier exactement le dosage. Nous n'avons donc pû avoir en vue que de déterminer la moyenne des substances nécessaires au sol. Si nos efforts ne nous ont point donné rigoureusement ce résultat, nous sommes cependant parvenu, par les expériences que nous avons détaillées et par les travaux que nous possédons sur les analyses de la cendre des plantes, à des approximations (1) qui pourront servir de données à des expériences ultérieures.

Puisqu'il a été démontré antérieurement que l'on peut obtenir avec facilité de la spergule propre à enfouir sans porter

(1) Voir la composition des sels pour une surface de quinze hectares, p. 173.

le moindre préjudice aux céréales qui doivent lui succéder; puisqu'au moyen des engrais verts et des substances salines minérales on peut restituer à la terre exactement tous les principes qu'une plante lui a enlevés, il va de soi que toute question qui se rattache à la nature chimique du sol, en ce qui concerne son épuisement par les récoltes, est écartée. Cela se conçoit avec d'autant plus de facilité que l'on peut faire arriver, en un court délai, les terres cultivables au plus haut degré de fécondité, quoique ne renfermant pas un seul atome d'engrais et que, par suite, il est très-aisé d'en tirer le plus grand parti, sans avoir égard à l'effritement qu'occasionne une succession de céréales ou de plantes industrielles. On n'a donc plus qu'à chercher les plantes les plus lucratives et à les cultiver suivant la nature du climat et du sol.

Il nous semble, d'après cela, que, dans tous les terrains propres à la production des céréales, l'on peut prétendre à l'application de nos vues, qui ne sont, à proprement parler, qu'une extension de celles de M. Liebig. Cette opinion est encore fondée sur l'expérience suivante :

Une surface de six mètres carrés de terre fut enlevée à une profondeur de $0^{m},75$ et remplacée par du sable lavé à grandes eaux. Cette surface fut partagée en deux parties égales : l'une reçut des matières salines minérales, plus trois récoltes de spergules qui avaient crû sans engrais organiques et qui avaient été enfouies sur place; l'autre fut totalement privée d'engrais. Toutes deux furent ensemencées, partie en froment, partie en avoine, et arrosées avec de l'eau de pluie, recueillie dans un état de grande pureté et soumise à l'ébullition pour en expulser les gaz.

Les plantes de froment et d'avoine de la surface non engraissée levèrent bien, mais restèrent délicates et ne rendirent guère plus que la semence; quelques-unes d'entre elles portèrent des graines incapables de germer. Les mêmes plantes de la partie fumée sortirent également de terre avec de belles apparences. En hiver, le froment parut souffrir; mais, comme l'avoine, il talla parfaitement au printemps, s'orna de larges feuilles

et produisit de beaux et longs épis garnis de bonnes graines. L'avoine acquit surtout une beauté remarquable, et devint si productive qu'elle put être comparée avec celle des terres voisines entretenues avec des engrais mixtes.

Voilà donc un sable complétement stérile arrivé en deux années à un assez haut degré de fécondité pour donner en abondance des céréales parfaitement naturelles! Or, en présence de faits si concluants, il nous paraît raisonnable d'admettre que les terres arables, qui contiennent toujours des matières salines, des débris organiques, etc., sont appelées à produire des résultats plus significatifs encore.

Ainsi toute la question paraît donc résider dans l'agrégation et la situation climatérique du sol. Ces conditions de fertilité étant remplies, nous devons croire qu'il est possible de féconder avantageusement les terrains les plus maigres et d'arriver à faire produire de belles moissons dans des contrées restées jusqu'ici improductives.

S'il nous est permis de jeter un dernier et consciencieux regard sur le système que nous offrons à l'Académie comme moyen d'augmenter nos productions agricoles, nous dirons que nous ne doutons nullement de la possibilité de le mettre à exécution. C'est là, pour nous, une conviction que rien ne peut plus détruire; et si nous parvenons à la faire partager aux hommes qui gouvernent l'État, nous ne pouvons plus nous croire très-éloigné du but auquel tendent tous les esprits philanthropiques.

Cependant, bien que nos vues paraissent entièrement réalisables, il serait illogique de supposer qu'elles puissent être immédiatement livrées au public agricole pour être sanctionnées par la pratique. Cette opinion est fondée sur des raisons palpables.

D'abord, il est évident que, pour tenter l'introduction d'un système aussi vaste dans une industrie qui redoute tant les innovations, il faut des précautions que tous les expérimentateurs ne sont pas aptes à observer, une fabrique spéciale de produits chimiques, dont le pays est encore privé et, enfin, des connais-

sances particulières que l'on rencontre rarement chez l'homme des champs. Le Gouvernement pourrait, il est vrai, suppléer à ces difficultés, en prenant les mesures qui seront ultérieurement indiquées, mais ce ne sont pas là les seuls obstacles.

On sait combien est restreinte la foi qu'ont les agriculteurs dans les nouvelles théories et dans la possibilité des nouveaux progrès. Cela tient, d'une part, à ce que des vues hypothétiques sont venues trop souvent les égarer; de l'autre, à ce que les principes de la science sont encore, pour la plupart d'entre eux, l'objet du doute. Si donc, on veut initier les masses aux grandes améliorations, il est nécessaire qu'on commence par faire renaître chez elles cette confiance perdue, et cela d'abord en ne frappant plus leur imagination que par des faits acquis, positifs et surtout bien établis. Or, si le système qui nous occupe est destiné à réagir d'une façon ou de l'autre sur les esprits, et si l'on ne veut lui donner un titre de plus à la méfiance générale, il importe qu'il soit étudié encore, pendant deux, trois ou quatre années, par une série d'expériences publiques rationnellement exécutées sous le point de vue des dosages, par rapport à la pluviosité des saisons et à la nature des différents sols. Attendons donc de nouveaux essais avant de nous exprimer positivement et rappelons-nous que des vues séduisantes et heureuses ont souvent failli, parce que l'on a cédé trop aisément à l'ambition bien naturelle d'attacher son nom à une découverte importante.

En vouant tout notre temps à des recherches scientifiques, en consacrant tous nos moyens aux expériences qu'elles nécessitent, nous avons eu à surmonter des difficultés qui, sans être spécifiées, n'échapperont pas à l'appréciation de nos juges. Nous pouvons donc croire qu'en payant notre dette au pays sous deux rapports bien distincts, nous aurons réussi à accomplir la tâche qui nous était proposée et à mettre le Gouvernement sur une voie d'améliorations agricoles qu'il pourra désormais parcourir avec succès.

DEUXIÈME PARTIE.

INTRODUCTION.

Si l'on a bien saisi les idées qui ont été développées dans le cours de la première partie de notre travail, on ne peut guère se dissimuler qu'elles soient appelées à réagir favorablement sur notre agriculture, puisqu'elles sont de nature à faire modifier et améliorer les systèmes de culture les plus perfectionnés et les mieux établis jusqu'ici.

Comme, d'une part, les avantages qui doivent résulter de l'application des principes alimentaires minéraux ont été spécifiés chaque fois que nous en avons trouvé l'occasion, et que, de l'autre, la manipulation chimique de ces matières fertilisantes exige des connaissances et des appareils spéciaux que l'on rencontre rarement chez ceux qui se livrent à la culture des terres, il n'en sera plus question ici.

Nous nous bornerons donc à démontrer, dans le cours de cette seconde partie, la possibilité d'augmenter considérablement et immédiatement le rendement de la terre par une culture prévoyante bien raisonnée et en rapport avec les lumières de notre siècle, sans que les améliorations à introduire nécessitent autre chose qu'une volonté persévérante, de l'ordre et du jugement.

Pour suivre pas à pas le cultivateur dans ses champs, il est indispensable que nous entrions dans des détails qui paraîtront peut-être s'écarter de notre but; mais il est à remarquer que ce sont précisément ces détails qu'il importe de discuter et qui peuvent jeter le plus de clarté sur les importantes questions que nous allons avoir à étudier.

CHAPITRE PREMIER.

DES ASSOLEMENTS.

« L'assolement est une combinaison culturale qui, proportionnée aux ressources de l'entrepreneur, a pour but de satisfaire aux besoins de l'exploitation et à ceux du pays (1). »

Bien établir un assolement, c'est résoudre le problème le plus important et le plus difficile de l'agronomie; difficile, parce qu'il embrasse à la fois toutes les branches de l'économie rurale; important, parce que c'est de là que dérivent la plus ou moins grande abondance d'aliments et d'engrais et le degré de richesse d'une terre, d'un domaine.

On a déjà beaucoup écrit sur les assolements, mais nous ne savons pas qu'on ait été à la recherche des principaux phénomènes que la pratique ignore, afin de mettre le cultivateur à même de discerner les vices et les défauts d'une culture, en faisant ressortir les moyens de rénovation. Ce point, d'où doit sortir un grand progrès agricole, nous a paru capital; aussi allons-nous l'aborder dans tout son ensemble.

Toute agriculture perfectionnée doit avoir un assolement sa-

(1) Ed. Lecouteux, *Traité élémentaire de l'agriculture du département de la Seine*, p. 135.

gement combiné : c'est le guide du cultivateur comme le bilan est celui de l'industriel. Cette vérité est souvent méconnue dans les campagnes; on n'en tient aucun compte; aussi voyons-nous tous les jours des cultivateurs qui, peu de temps avant les semailles, tergiversent et sont indécis sur l'espèce de graines et la quantité d'engrais qu'ils veulent confier à la terre. C'est là un défaut d'organisation qui a presque toujours des suites fâcheuses et qui provient nécessairement d'une imprévoyance à laquelle un assolement bien organisé peut seul porter remède en faisant connaître, longtemps à l'avance, les dispositions qu'il est urgent de prendre. Cependant il n'est pas permis d'être trop exclusif sur ce point, car il est des circonstances qui, comme les intempéries des saisons, peuvent augmenter et retarder les travaux agricoles; mais toujours est-il qu'à l'aide d'un bon assolement, les conditions restant les mêmes, on sortira bien plus victorieusement d'un mauvais pas.

Sans doute il peut s'élever bien des objections contre l'établissement d'une rotation ou d'un plan cultural; on a, par exemple, souvent recours à un argument qui consiste à dire qu'il n'est pas toujours possible de déterminer d'avance un assolement, attendu que, dans un grand nombre de cas, il doit être modifié. Cette allégation peut être applicable à un assolement mal conditionné; mais elle n'a pas le moindre fondement, sauf quelques rares exceptions, lorsqu'il s'agit d'un assolement pour lequel on prend en considération les circonstances que nous allons exposer.

Pour qu'un assolement soit placé dans de bonnes conditions, il doit être basé d'après :

1° La nature physique et chimique du sol et du sous-sol, ainsi que d'après sa déclivité (sec ou humide, meuble ou compacte, profond ou superficiel, incliné ou horizontal, exposé au midi ou au nord, riche ou pauvre);

2° La nature climatérique des lieux;

3° La quantité d'engrais dont on peut disposer, soit qu'il provienne de l'exploitation, soit qu'il provienne du dehors;

4° La quantité de prairies permanentes attachées à l'exploitation;

3° L'étendue et la salubrité des pâturages propres à nourrir, élever ou engraisser des bêtes des espèces bovine et ovine;

6° L'éloignement ou le rapprochement des voies de communication ou des centres de consommation (pour l'exportation des produits et la haute valeur qu'ils peuvent acquérir).

7° Le capital dont on peut disposer;

8° La quantité et l'étendue des bâtiments destinés à loger les animaux domestiques;

9° La plus ou moins longue durée du bail;

10° L'abondance des bras et le prix de la main-d'œuvre;

11° La grande variation dans la valeur intrinsèque des produits du sol.

Toutes ces conditions sont autant de circonstances locales qui doivent ou qui peuvent faire changer la combinaison d'un assolement. C'est assez dire qu'il n'est pas possible d'en présenter des modèles qui puissent être généralement suivis; et en admettant même que la nature du sol, le prix de la main-d'œuvre, etc., fussent les mêmes, il y aurait toujours une assez grande différence dans la quantité de prairies, l'étendue des bâtiments, le capital d'exploitation, etc., pour faire varier sensiblement cet assolement. Nous le répétons : un assolement doit être subordonné aux causes accidentelles que présente l'exploitation, et il arrive même que l'on doit adopter deux ou trois modes de rotation pour une même culture là où la nature des terres est fort variée.

On voit donc combien nos agronomes se sont abusés en proposant des assolements qu'ils prétendaient applicables à tout un canton, à toute une province et même à tout un pays. Ce n'est point en exposant un ou deux bons modes de culture que l'on parviendra à résoudre la question des assolements; on n'arrivera à ce but qu'en établissant des principes généraux, en recherchant, en discutant et en combattant les opinions erronées sur lesquelles reposent les systèmes empiriques des pays à grande

culture qui sont susceptibles de grandes améliorations et qui restent stationnaires par ignorance des premiers principes de l'art agricole.

Une fois les avantages et les inconvénients des différents modes de culture déroulés aux yeux du cultivateur, il lui devient très-facile de faire son choix d'après les circonstances et les conditions qui régissent son train cultural; et il n'est plus embarrassé pour changer son assolement et y introduire les modifications qu'il juge utiles.

C'est là, nous paraît-il, le seul et unique moyen de vider une bonne fois la question des assolements; aussi croyons-nous y parvenir en divisant notre travail de la manière suivante :

SECTION I^re^. *De la jachère.*
» II^e^. *Des céréales.*
» III^e^. *Des plantes textiles et oléagineuses.*
» IV^e^. *Des plantes fourragères-racines.*
» V^e^. *Des plantes fourragères proprement dites.*

SECTION I^re^. — *De la jachère.*

La jachère, ou le cours d'une année laissé entre la récolte d'une plante et l'ensemencement d'une autre, était déjà pratiquée par les anciens. De tout temps, on a eu lieu d'observer qu'une terre produit des récoltes incomparablement plus belles lorsqu'elle a été soumise aux différentes cultures que réclame la jachère; ce qui a fait croire à plusieurs praticiens que certaines terres se lassent de produire et ont besoin de repos. Cette opinion est encore partagée par beaucoup d'agriculteurs, qui n'ont pas voulu se départir de l'assolement triennal avec jachère; aussi a-t-elle quelque fondement.

Pourquoi les terres restées en jachères produisent-elles, toutes conditions étant égales, des récoltes plus abondantes que les autres? La jachère ne pourrait-elle pas être avantageusement supprimée?

Les labours multipliés que l'on donne pendant le temps que dure une jachère ont trois effets bien distincts : le premier, de détruire les mauvaises herbes qui tendent à envahir le sol; le second, de faciliter l'absorption des gaz par l'ameublissement du sol; et le troisième, de soumettre les diverses particules de la terre au contact de l'air et à l'influence des changements atmosphériques.

L'absorption des gaz et les alternatives de la chaleur et du froid déterminent la désagrégation des argiles et la solubilité des sels alcalins et terreux propres à nourrir les plantes. Ainsi, sous un point de vue élevé de physiologie, nous pouvons dire que les labours et les hersages multipliés, donnés en temps convenable, engraissent le sol et procurent aux plantes des aliments qui, sans le concours de ces moyens mécaniques, seraient restés inactifs pour la végétation. C'est là que réside l'utilité bien reconnue de la jachère.

Cependant elle est loin de présenter partout les mêmes avantages : ses effets sont tout à fait subordonnés à la nature minérale du sol ou de ses éléments constitutifs. Les combinaisons métallifères ne sont pas, comme nous l'avons déjà fait remarquer, semblables dans leur composition et leur stabilité. Il se trouve des argiles qui sont riches et d'une prompte désagrégation; il en est d'autres qui sont pauvres et d'une désagrégation lente. Les premières, les conditions étant les mêmes, fournissent naturellement de plus belles productions et ont moins besoin d'engrais ou de cultures réitérées que les secondes. Ce sont là, à la vérité, des faits théoriques, mais ils se trouvent tous les jours constatés par la pratique. En effet, ne rencontre-t-on pas souvent des terrains qui, tout en recevant des cultures mieux soignées et des engrais en plus grande quantité que ceux qui les avoisinent, ne produisent que des récoltes médiocres comparativement à ces derniers?

Nous avons constaté l'utilité de la jachère; ici, nous faisons voir qu'elle a des effets diversement marquants; qu'un sol peut se passer de la jachère, tandis qu'elle est nécessaire à un autre

pour lui faire produire des récoltes également belles. La richesse des argiles et les phénomènes de leur désagrégation expliquent donc ce que nos agriculteurs entendent par le besoin qu'éprouve la terre de se reposer après s'être fatiguée en portant plusieurs récoltes successives.

La terre ne peut jamais se lasser de produire des récoltes lorsque celles-ci y trouvent de quoi se sustenter et se nourrir; c'est assez faire comprendre que l'opinion admise en Condroz et dans l'Entre-Sambre-et-Meuse, à savoir que le repos est aussi indispensable au sol qui produit toujours qu'à l'homme qui se livre à des travaux pénibles, est complétement fausse et erronée : la terre peut être comparée à une machine qui se meut indéfiniment lorsque les matériaux qui servent à l'alimenter sont remplacés à mesure qu'elle les consomme, et qui s'arrête aussitôt qu'ils viennent à faire défaut. Cette comparaison est justifiée par ce que l'on voit en Flandres et en Brabant, où, naguère encore, la jachère était le pivot de l'assolement et où, aujourd'hui, à l'aide des engrais, on est parvenu à récolter sans interruption les plus riches moissons.

Sans doute, le terrain et le climat des Flandres et du Brabant n'offrent pas les mêmes caractères que ceux du Condroz et de l'Entre-Sambre-et-Meuse; mais comme ces circonstances ne peuvent nullement influer sur la fatigue qu'une terre, même bien engraissée, pourrait éprouver, il s'ensuit que toute objection devient inadmissible. D'ailleurs, il ne faudrait pas chercher bien loin pour démontrer que ce raisonnement est fondé; il suffit de mentionner que MM. le baron de Woelmont, d'Op-Lieux; le baron de Waha, de Plainevaux; D'Omalius, à Anthisnes; Paulet, à Modave; Jacob, à Neufchâteau; etc., se livrent avec succès, depuis plusieurs années, à des cultures alternes, sans donner le moindre repos à la terre. S'il était nécessaire d'acquérir d'autres preuves encore, on pourrait se demander pourquoi les jardins et les terres avoisinant les habitations des contrées où la jachère est encore usitée, produisent sans relâche toutes espèces de plantes. Évidemment, c'est parce que les

jardins sont bien fumés et convenablement entretenus, tandis que les terres labourables sont pauvres en sucs nourriciers, mal cultivées et infestées de plantes parasites. D'après cela, il est permis de dire que la jachère est parfaitement inutile là où le terrain est bien fumé et exempt de mauvaises herbes; c'est donc vers ce but que doivent être dirigés les efforts des cultivateurs qui veulent supprimer la jachère, et ce sont précisément là les points qu'ils ont négligés :

1° En maintenant des assolements vicieux et peu lucratifs sans y apporter la moindre modification; vicieux parce qu'ils épuisent le sol par une succession continuelle de céréales et qu'ils ne donnent que des engrais de médiocre qualité presque exclusivement composés de paille; peu lucratifs, parce que les terrains en jachère exigent beaucoup de frais de culture en restant improductifs pendant une année, et que, produisant peu de fourrages, et ne pouvant conséquemment être fumés d'une manière convenable, ils ne donnent que de médiocres récoltes;

2° En conservant des méthodes de culture qui n'aident point à la destruction des mauvaises herbes, ni à la désagrégation des substances salines minérales. C'est ainsi, par exemple, que le déchaumage des terres, qui doit toujours être pratiqué immédiatement après l'enlèvement de la récolte, ne se fait qu'à l'entrée de l'hiver, alors que le chiendent (*Triticum repens*), etc., ont entièrement pris possession du sol. C'est encore ainsi que les profonds labours avant l'hiver, si nécessaires à toute terre humide lorsqu'elle ne renferme pas un sous-sol de mauvaise qualité, sont tout à fait inconnus.

Il est aisé de voir que l'assolement triennal a beaucoup à faire avant d'arriver à la perfection et qu'il est loin d'être profitable (1).

Mais comment se fait-il alors que le système triennal avec ja-

(1) On peut consulter l'ouvrage de M. Max. Le Docte, *Essai sur l'amélioration de l'agriculture en Belgique, etc.*, où l'auteur est entré dans des considérations et des calculs intéressants sur l'usage pernicieux de la jachère. En envisageant la question sous un point de vue pécuniaire, nous partageons entièrement les vues de cet agronome et nous pensons avec lui que la ja-

chère soit encore maintenu dans certaines parties de notre pays? Comment se fait-il que les nombreux essais qui ont été tentés pour y introduire la culture alterne paraissent avoir échoué et avoir constamment prouvé que l'assolement triennal est préférable à tout autre? Voilà des observations capitales qu'il convient d'examiner et dont il importe de se rendre compte avant de se prononcer définitivement. Recherchons donc comment ces essais ont été faits; ils jetteront peut-être quelques lumières sur la question.

La nécessité de supprimer la jachère a déjà été sentie; en Condroz surtout, on a souvent cherché à la remplacer par des pois, de la navette, des féveroles ou par des produits mélangés (moitié avoine, moitié vesces fauchées en vert). A ces plantes succédait une récolte d'épeautre ou de seigle comme s'il s'était agi d'une terre restée en jachère. Il en est résulté que le rendement de cette récolte, comparé avec celui des récoltes provenant d'une terre restée en jachère, a subi une diminution d'un quart ou d'un tiers.

On a aussi essayé de cultiver dans cette contrée, seigle après seigle ou épeautre après épeautre, en faisant suivre ces récoltes d'une avoine qui devait prétendûment remplacer la jachère; de sorte que la rotation était formée de la manière suivante : 1re année, épeautre ou seigle; 2me année, épeautre ou seigle; 3me année, avoine. Naturellement, les résultats ont été aussi négatifs que les précédents.

Ces faits prouvent-ils que la jachère ne peut être supprimée avec avantage? Nous ne le croyons pas; car si l'on compare une terre qui a produit une récolte, avec une autre qui a reçu toutes les préparations d'une jachère, on trouve cette différence énorme que la première s'est surchargée de mauvaises plantes et se

chère doit être exclue de toute exploitation bien coordonnée. Quant à ce qu'il dit concernant les effets heureux que produisent les labours réitérés sur le rétablissement des forces ou des principes utiles d'une terre, ils ne peuvent être mis en doute, et nous ne pouvons, sous ce rapport, nous rallier entièrement à son opinion.

trouve épuisée des substances fertilisantes que l'avoine, les pois, etc., se sont assimilées pour se constituer; tandis que la seconde s'est purgée des herbes qui vivent au détriment de la végétation, a été mise dans l'état d'ameublissement le plus favorable aux céréales, et enfin, s'est acquise de la fertilité par la solubilité des sels minéraux solides.

Supposons pour un moment que l'on ait tenté en Flandre et dans le Hainaut les expériences que nous venons de signaler; il est clair que si l'on avait suivi les mêmes procédés, la même différence se serait manifestée entre la production d'une terre qui aurait produit une récolte épuisante et celle d'une autre terre qui serait restée en jachère pendant une année entière. Et pourtant, en Flandre, on a trouvé le moyen de cultiver sans relâche les terrains les plus ingrats et de leur faire produire les plus belles récoltes sans l'intervention des jachères!

En résumé, les tentatives malheureuses faites jusqu'à ce jour en Condroz pour supprimer les jachères, ne prouvent absolument rien en leur faveur; car les essais ont été dirigés de telle sorte qu'il a toujours été impossible de faire des comparaisons exactes entre les différents modes de culture.

Nous sommes loin de contester la haute utilité de la jachère; nous dirons même qu'elle est parfois indispensable pour nettoyer une terre dont l'humidité favorise l'accroissement des plantes usurpatrices. Mais, dans aucun cas, elle ne devrait faire partie exclusive d'un système d'assolement; elle ne devrait jamais être commandée à l'avance, comme cela a lieu dans l'assolement triennal, mais bien d'après les circonstances accidentelles dues au terrain ou à la saison (1).

(1) Il n'est pas toujours possible de supprimer la jachère, par exemple, lorsqu'il y a impossibilité physique d'aborder les champs d'une nature humide ou sujets à de fréquentes inondations. Mais, pour les contrées dont il est ici question, la présence de ces obstacles est exceptionnelle. D'ailleurs, les terrains qui ne peuvent être améliorés convenablement par les moyens que nous allons indiquer ne sont guère propres à la culture des plantes qui entrent ordinairement dans la composition d'un assolement. Lorsque l'on rencontre

Tous les agronomes, tous les cultivateurs instruits et éclairés regardent la jachère systématique comme une plaie pour l'agriculture. Nous partageons entièrement cette opinion, et nous dirons qu'à l'aide des connaissances agriculturales que l'on possède aujourd'hui, il n'est pas très-difficile de remplacer la jachère par une culture alterne qui serait très-productive. Pour cela, il suffit de nettoyer, d'approfondir et d'ameublir le sol, ainsi que de produire beaucoup d'engrais de bonne qualité. C'est à quoi l'on parviendra :

1° En adoptant la culture des plantes fourragères et des plantes-racines sarclées;

2° En formant des prairies artificielles de trèfle blanc et de lupuline destinées, après avoir été pâturées pendant l'été, à la production des céréales d'hiver;

3° En déchaumant les terres aussitôt après l'enlèvement des récoltes;

4° En approfondissant, avant l'hiver, la couche de terre cultivable à l'aide d'une charrue sous-sol (1), afin de corriger l'excès d'humidité de la terre et d'augmenter sa température;

5° Enfin, en recueillant les engrais, en leur faisant subir de bonnes préparations de manière à leur donner une plus grande force nutritive; et en les appliquant sur le sol de telle sorte qu'ils produisent un *maximum* d'effet.

Section II. — *Des céréales.*

S'il est un point sur lequel l'agriculture belge laisse encore beaucoup à désirer, c'est celui qui concerne les différents modes

des terres de cette catégorie, on ne saurait mieux faire que de les convertir, soit en bois, soit en prairies naturelles, soit en plantations d'arbres de diverses essences, en les appropriant au sol d'après leur sympathie naturelle.

(1) Les avantages qui se rattachent à ces labours seront spécifiés au chapitre *Des instruments aratoires.*

de culture en usage et qui, il faut le dire, ne paraissent nullement appuyés sur des observations théoriques.

Chaque cultivateur a, pour ainsi dire, un assolement qui lui est particulier, et malgré cela, il est fort rare d'en rencontrer qui réunissent toutes les conditions d'une culture rationnelle, tant ils s'écartent des vrais principes de la science. Presque tous ont le défaut de faire revenir trop souvent les mêmes espèces de plantes sur les mêmes sols et de repousser les cultures sarclées et fourragères.

Comme le fait observer Thaër, « aujourd'hui, comme depuis les temps les plus reculés, la terre donne des produits incomparablement plus beaux lorsque ceux d'une même espèce ne se succèdent pas à la même place. »

Anciennement on ne pouvait guère se rendre compte de ces faits mystérieux; aussi a-t-on cherché bien longtemps et sans fruit à les éclaircir par des investigations réitérées. Si l'on n'est pas parvenu aux résultats qu'on voulait atteindre, il faut l'attribuer à ce que les sciences agronomiques n'étaient pas assez avancées. Aujourd'hui, grâce aux agronomes et aux physiologistes modernes, nous pouvons, sans compromettre les faits, tirer de meilleures déductions pratiques et répondre catégoriquement à cet égard.

MM. Thuin et Schwerts ont parfaitement compris ce que l'on entend par assolement; nous ne pourrions mieux faire que de rapporter ici leurs définitions : « L'assolement (dit le premier auteur) est l'art de faire alterner les cultures sur le même sol pour en tirer constamment les plus grands produits aux moindres frais possibles (1). C'est une rotation (ajoute M. Schwerts) dans laquelle deux récoltes de céréales se suivent immédiatement le moins possible, mais où une récolte qui salit ou durcit le sol est suivie d'une autre qui le nettoie et l'ameublit (2). »

(1) *Cours complet d'agriculture ou nouveau dictionnaire d'agriculture théorique et pratique d'économie rurale et de médecine vétérinaire*, t. II, p. 336. Paris, 1834.

(2) *Idem*, t. II, p. 367.

Si nous réfléchissons bien aux principes qui viennent d'être exposés, il nous sera aisé de voir que du système d'assolement doit surgir la bonne ou la mauvaise culture : c'est assez dire qu'il est la base fondamentale de toute exploitation rurale et qu'on ne saurait consacrer trop de soins et d'attention à un objet si digne d'intérêt.

Les agriculteurs belges ne rêvent que céréales; c'est toujours sur ces plantes que se porte leur attention, parce qu'en général, ils les envisagent comme l'unique moyen d'augmenter la production du sol, tant en récoltes qu'en engrais, en se basant sur cette conséquence qu'avec beaucoup de paille on fait beaucoup d'engrais et qu'avec ceux-ci on obtient de plus beaux produits. Cette conséquence pourrait, à la vérité, être juste jusqu'à un certain point si les autres conditions de fertilité pour le sol étaient réunies; mais les éclaircissements que nous allons donner bientôt, prouveront que c'est une erreur très-grave de croire que la grande extension accordée à la culture des céréales est profitable à l'exploitation.

MM. Deseimeris (1) et Max. Le Docte (2) ont d'ailleurs très-bien prouvé, dans des ouvrages récemment publiés, que la culture réitérée des céréales est pernicieuse à toute exploitation bien coordonnée. Ce dernier auteur à même constaté que la culture du froment, dans les pays riches, loin d'être plus avantageuse que les autres cultures, est, au contraire, celle qui donne le moins de profit aux cultivateurs, bien entendu lorsqu'on adopte son système. Il mentionne aussi ce fait important, fait acquis par l'expérience, que la culture alterne est seule capable de procurer les engrais en abondance et par suite de pousser les terres à un haut degré de fertilité.

Il est parfaitement établi que les plantes de la même famille,

(1) Deseimeris, *Conseils aux agriculteurs, suivis de rapports sur la question vitícole.* Paris, 1846.

(2) Max. Le Docte, *Nouveau système de culture spécialement composé pour la Belgique.* Liége, 1845.

et surtout de la même espèce, se distinguent essentiellement des autres, par la nature et la quantité de leurs éléments constitutifs qu'elles ont pour la plupart tirés du sol dans lequel elles ont crû.

Ces plantes vivant aux dépens du sol en y enlevant les divers sucs nourriciers qui leur conviennent, il est facile de comprendre que plus nous cultivons la même plante sur le même terrain moins celui-ci conservera ses facultés productives. Si même il nous arrivait de cultiver successivement les plantes de la même famille, telles que les céréales, dans les terrains les plus fertiles, nous finirions par les effriter complétement.

Une terre exigeant 50,000 kilog. d'engrais de ferme pour produire une série de récoltes par le système alterne, demandera une quantité double ou triple d'engrais pour produire d'aussi beaux résulats, en suivant un mode de culture où l'on remplacerait les diverses plantes-racines et fourragères par une succession de blés.

En effet, le fumier de basse-cour, dans les cas les plus ordinaires, se compose d'un mélange de pailles qui ont servi comme litière et d'excréments solides et liquides des animaux.

Si nous recherchons l'origine de ces matières excrémentitielles, nous trouvons qu'elles dérivent des aliments consommés. Or, le fumier, ou l'assemblage de ces substances, n'est, à proprement parler, qu'un composé d'aliments réduits en un plus petit volume par les animaux.

Comme dans les fermes bien conduites, on administre pour nourriture, aux animaux domestiques, toutes espèces de plantes, telles que paille, foin, avoine, turneps, betteraves, carottes, féveroles, etc., et que ces plantes contiennent des principes particuliers à chacune d'elles; comme, d'autre part, les substances alimentaires, servant d'abord à l'entretien de la vie animale, sont rejetées sans avoir éprouvé de perte réelle, il est hors de doute qu'en transportant ces matières sur les terrains, on y apporte aussi les principes nécessaires à toutes les plantes qui ont concouru à leur formation.

Il est donc évident que ce fumier renfermant les sucs essentiels des céréales, des légumineuses et des racines, on pourra les y cultiver avec avantage jusqu'à ce que le sol soit épuisé.

Si, au contraire, on voulait ne cultiver que des céréales, en excluant les plantes-racines et les légumineuses, le sol ne tarderait pas à devenir stérile et ne pourrait donner des productions qu'en raison des matières extractives qu'il contenait ou qu'il aurait reçues artificiellement par les fumures. On comprendra aisément combien les engrais devraient être fréquemment renouvelés pour maintenir une végétation luxuriante de l'espèce.

On sait que chaque espèce de plantes absorbe dans le sol des substances salines en quantités bien différentes; on sait encore que l'une se nourrit de la partie superficielle du sol et que l'autre va chercher ses aliments dans les strates inférieures; nous ne devons pas être surpris, dès lors, qu'un sol épuisé par la production des céréales, ne le soit pas pour les légumineuses et les racines, qui y trouveraient encore assez de matières nutritives pour leur alimentation.

On peut donc dire qu'une plante nuit d'autant plus à une autre qui croît à côté ou qui doit lui succéder, que celle-ci se rapproche davantage de son espèce.

Pourquoi les céréales ne donnent-elles plus, comme autrefois, des produits aussi abondants en graines pour une surface de terrain donnée, alors que nous possédons une plus grande quantité de paille? Pourquoi le rendement d'un hectare de terre se trouve-t-il diminué, quant à la production des graines, quoique nous puissions disposer d'une plus grande quantité d'engrais de ferme? Pourquoi entendons-nous dire par nos praticiens qu'ils ont trop d'engrais, que l'agriculture belge est arrivée à son apogée de perfection? Comment est-il possible d'augmenter le rendement des céréales là où l'on paraît se plaindre d'une trop grande masse d'engrais de ferme? La solution de ces questions est fort simple.

Il n'est aucun cultivateur qui n'ait observé une diminution

sensible dans les graines de froment, de seigle et d'avoine là où se succédaient trop souvent ces mêmes plantes. Ce qui produisait, il y a un quart de siècle, seize ou dix-sept fois la semence qu'on confiait au sol, ne la donne plus que treize ou quatorze fois. La cause de cette réduction se trouve dans les principes qui viennent d'être exposés : elle est uniquement due à la part trop large qu'on accorde depuis un certain nombre d'années à la culture des céréales (1).

Nous avons dit qu'il y a aujourd'hui augmentation de paille et diminution de graine; cet état de choses ne doit pas nous surprendre davantage, car, pour être convaincu qu'il ne peut en être autrement, il suffit de rechercher ce que deviennent la paille et la graine après leur maturité.

La paille est employée à deux usages : à entretenir la vie des animaux et à leur servir de litière.

Comme aliment, elle s'altère dans l'organisme; elle est évacuée à l'état solide et liquide (matières fécales et urines), et constitue, avec la litière, le fumier de ferme qui retourne ensuite au sol pour participer à la formation de nouvelles générations.

La graine, au contraire, au lieu d'être consommée dans l'exploitation pour se trouver, comme la paille, transportée sur les terrains sous forme d'engrais, est en grande partie livrée au commerce.

La graine est, comme on sait, la partie de la plante qui renferme les sucs nourriciers les plus actifs. En pratique comme en théorie, on remarque que le sol ne s'épuise d'une manière appréciable que lorsque la graine se forme et parvient à maturité. C'est donc elle qui enlève du sol, et par conséquent du domaine, la quintessence du fumier.

Par quoi ces pertes constantes sont-elles réparées dans le sol?

Il ne serait pas raisonnable d'admettre que le sol fût assez

(1) Nous aurons lieu de voir que la culture des plantes oléagineuses est capable aussi de provoquer cette diminution dans le rendement.

riche pour continuer à fournir aux plantes, par sa désagrégation, même à l'aide d'une jachère, les principes inorganiques qu'elles réclament pour prospérer. Ce n'est pas non plus par des importations d'engrais artificiels, importations pour ainsi dire inconnues en Belgique, qu'on arrive à ce résultat. Le fumier est donc le seul agent fertilisateur dont on fasse usage.

Le fumier contenant beaucoup des éléments de la paille, mais peu des principes du grain, il s'ensuit que si le rétablissement de la quantité équivalente des principes enlevés au sol ne s'effectue point, ce sont les graines, et non les pailles, qui en souffrent le plus. C'est, du reste, ce que l'on constate dans une grande partie de notre pays, où l'on obtient de beaux résultats en pailles, parce qu'elles retournent sans cesse au sol qui les a données, et de faibles produits en graines, parce que celles-ci sont constamment transportées au dehors au préjudice de l'exploitation.

D'après tout ce que nous avons dit, on doit avoir remarqué que la culture des céréales est organisée sur une échelle trop vaste pour être en accord avec la science agricole, et qu'elle porte atteinte à la propriété en lésant les intérêts des cultivateurs aussi bien que ceux des propriétaires.

Passons maintenant à d'autres considérations; examinons les différents modes de culture de notre pays; ils serviront peut-être à nous éclairer et à nous faciliter l'explication de quelques faits dont dépend beaucoup la solution d'une des plus intéressantes questions de l'économie rurale.

Si l'on fait exception pour l'Ardenne, la Campine et les contrées où le système triennal est encore en usage, il serait bien difficile d'énumérer les différents genres d'assolements qui sont adoptés dans les autres parties de la Belgique; ils varient de province à province, de canton à canton et même d'une exploitation à l'autre. Cependant ils ont généralement tous pour base la production des céréales, des plantes textiles et oléagineuses.

Les rotations les plus communes dans le Brabant et dans une

partie des provinces de Hainaut, de Namur, de Limbourg et de Liége, sont les suivantes :

1re année, féveroles, pommes de terre, colza (sur fumure);
2e — froment;
3e — seigle;
4e — trèfle;
5e — froment;
6e — avoine;

Ou bien :

1re année, froment ou orge (sur fumure);
2e — seigle, turneps en seconde récolte;
3e — avoine, colza;
4e — féveroles, trèfle;
5e — froment;
6e — lin, pommes de terre;

Ou bien :

1re année, froment;
2e — seigle ou avoine;
3e — trèfle, féveroles ou vesces;
4e — froment;
5e — lin, colza ou pommes de terre.

En rapprochant ces divers assolements, on remarque que les céréales et les plantes oléagineuses se cultivent annuellement sur les 4/5es de l'exploitation, et, si l'on fait abstraction des trèfles rouge et blanc, qui peuvent être considérés comme plantes améliorantes, toutes les autres épuisent sensiblement le sol, puisqu'elles parviennent toutes à maturité.

Il devient également facile de comprendre comment les cultivateurs peuvent avoir une abondance de paille et comment ils sont parvenus à être en possession d'une grande quantité d'engrais de ferme.

Nous allons maintenant chercher à savoir pourquoi, dans des circonstances semblables, avec beaucoup de pailles et d'engrais, on ne peut pas atteindre le *maximum* de production; pourquoi les cultivateurs ont pu se plaindre d'avoir trop de fumier de basse-cour, et tirer de là comme conséquence qu'il est impossible d'augmenter le rendement de nos produits agricoles.

Il n'est personne qui ne sache que les engrais de ferme forment la base de notre agriculture; cela est si bien reconnu et si bien établi qu'il semblerait étrange d'entrer dans des considérations à cet égard. Mais sous une apparence de vérité est caché

un mystère que nous allons chercher à éclaircir, car il est la cause des opinions erronées que nous combattons.

En effet, si l'agriculture scientifique possède, comme les autres branches industrielles et commerciales, des principes généraux basés sur des connaissances théoriques dont on ne peut s'écarter sans cheminer dans une fausse voie, il n'en est pas tout à fait de même de l'agriculture pratique qui, avec ses principes fondamentaux, préconise souvent des maximes qui ne peuvent qu'induire en erreur. Pour ne citer que ce qui se rattache aux assolements et aux engrais, nous exposerons et examinerons le principe suivant comme le plus généralement admis par les praticiens : « avec beaucoup de paille on fait beaucoup d'engrais, et avec celui-ci on obtient les plus belles moissons. »

Dans l'esprit de nos cultivateurs, c'est là que réside tout le secret de la production, et cette conviction est tellement invétérée chez eux, qu'ils méconnaissent la théorie et se refusent à croire que cet auxiliaire puisse leur être de quelque utilité. Aussi on va voir où ce préjugé les conduit.

Sans doute, dans les conditions d'une bonne culture, nous pouvons croire que plus il y a abondance d'engrais plus on est en droit d'espérer de belles récoltes; mais en est-il de même pour les exploitations où l'on a conservé des assolements empiriques? Nous ne le pensons pas, car il suffirait, pour être dans la voie la plus prospère, de posséder des engrais en grande quantité sans égard à la qualité. Rien ne serait alors plus facile que l'agriculture; il n'y aurait qu'à cultiver les céréales sur une grande échelle pour obtenir une masse considérable de pailles. Malheureusement la terre est exigeante et capricieuse; non-seulement elle veut qu'on lui donne des engrais en abondance, mais elle se refuse même de produire si ceux-ci ne sont pas de bonne qualité, c'est-à-dire bien préparés, bien conservés, riches en principes fertilisants et appliqués sur le sol de manière à produire de grands effets. C'est assez dire que les engrais où la paille intervient dans de grandes portions, ne possèdent qu'une

valeur infiniment petite, et que, par conséquent, tous les engrais d'hiver, produits dans la plupart de nos exploitations, n'ont guère de propriétés actives. Quelles sont, en effet, les matières excrémentitielles qu'ils contiennent ? Tout simplement les éléments de la paille que l'on administre, à défaut de nourriture plus substantielle, à tous les animaux domestiques.

Nous avons déjà prouvé par plusieurs déductions théoriques qu'un engrais de cette espèce ne peut avoir une action bien marquante, puisqu'il ne renferme que peu de principes des graines; il reste à savoir maintenant si les observations pratiques ne viennent pas confirmer cette opinion. Pour cela, il suffit de mentionner que les cultivateurs affirment unanimement que le fumier d'été est infiniment meilleur que le fumier d'hiver, et qu'il porte le rendement des céréales à trois ou quatre fois la semence en plus que celui-ci. A quoi faut-il attribuer cet état de choses? Uniquement à la plus ou moins bonne qualité de nourriture.

En effet, les bestiaux reçoivent, en été, au lieu de paille, une nourriture verte (trèfle, herbages, etc.) plus nutritive et donnant, par conséquent, des matières excrémentielles plus riches en principes fertilisants. On ne doit donc plus être étonné si 4,000 kilogrammes de fumier d'été équivalent à 6 ou 7,000 kilogrammes de fumier d'hiver.

Il est évident que la qualité des aliments donnés aux animaux domestiques doit influer considérablement sur celle des engrais qui en dérivent, et qu'il ne peut y avoir de bons engrais là où le bétail ne reçoit qu'une nourriture peu riche en principes azotés, sulfurés, phosphorés, etc.; c'est donc en faisant acquérir par sa préparation et sa conservation une valeur nutritive plus considérable au fumier de basse-cour; c'est en fournissant une nourriture copieuse et substantielle aux animaux pendant la période d'hiver, et en n'effritant pas le sol par les céréales, que nous parviendrons à apporter d'utiles modifications dans nos assolements et à perfectionner notre agriculture.

Pour ce qui concerne la première question, celle qui a rapport au fumier, nous en ferons l'objet d'un chapitre particulier, et, quant à la seconde, nous tâcherons de lui donner une solution en parlant des plantes légumineuses et fourragères.

Qu'il nous soit permis seulement, avant de passer aux plantes textiles et oléagineuses, de faire encore quelques observations sur les assolements des contrées wallonnes.

Disons d'abord que ces assolements ne contenant pas, pour ainsi dire, de plantes sarclées, les récoltes épuisantes qui se succèdent favorisent éminemment la production des mauvaises herbes. Disons aussi que la longue rotation qui s'ouvre par une fumure, oblige le cultivateur à prodiguer au sol une très-grande quantité d'engrais, d'abord parce que celui-ci renferme peu de sucs nourriciers, et ensuite parce qu'il est appelé à nourrir toute une série de récoltes épuisantes pendant les 6 ou 7 années que dure la rotation. Cette pratique est très-préjudiciable, parce que, d'une part, elle est une des causes du fléchissement des céréales que l'on a si souvent à déplorer, et que, de l'autre, elle occasionne une grande déperdition d'engrais en laissant se dissiper dans les couches inférieures du sol ceux qui étaient destinés à sustenter les dernières récoltes de la rotation.

En résumé, on n'a jamais su apprécier la valeur d'une nourriture substantielle pour les animaux domestiques; on n'a jamais compris qu'en leur donnant des fourrages riches et nutritifs on retire des engrais riches et nutritifs, tandis que l'inverse a lieu si le bétail est nourri avec des substances peu nourrissantes. Ainsi, en cultivant les céréales en grand pour obtenir une masse de paille, on effrite le sol et on ne fabrique que des engrais de minime valeur.

On comprendra maintenant sans peine que l'extension à donner à la culture du froment, du seigle, de l'avoine, de l'orge et en général de toutes les graminées, doit être limitée d'après la nature des terrains, les ressources en engrais et les circonstances locales; mais elle ne peut, dans tous les cas, dépasser certaines bornes que l'ensemble de l'économie peut seul faire déterminer.

Section III. — *Des plantes textiles et oléagineuses.*

Il est temps qu'on produise en quantité et à bon marché les substances nécessaires à l'alimentation du pays; il est temps qu'on cherche à initier l'homme des champs aux nouvelles découvertes, qu'on lui indique les moyens d'augmenter la production des céréales en diminuant la surface des terrains qui leur sont consacrés, et qu'enfin on lui fasse voir combien la culture des plantes textiles et oléagineuses lui est préjudiciable.

Bon nombre de nos praticiens admettent que certaines plantes, telles que le trèfle, le lin, le colza, améliorent le sol; ils s'appuient sur ce que le froment qui leur succède paraît être plus productif qu'après d'autres espèces de plantes; un grand nombre d'autres ont une opinion différente.

Pour peu qu'on scrute dans la théorie et la pratique agricoles, ces opinions particulières disparaissent et se confondent en une seule. De ce que le trèfle est éminemment propre à la culture des céréales, ce dont on ne doute pas, et de ce que, dans certaines parties de nos provinces, on obtient de meilleurs produits après une récolte de lin qu'après une récolte de trèfle, on n'est pas autorisé à croire que ni l'une ni l'autre de ces plantes n'épuise le sol; car nous pouvons, dès à présent, admettre avec M. Boussingault que tout végétal, n'importe sa nature et son espèce, épuise le sol sur lequel il a crû. Nous pouvons encore admettre que plus un végétal est nutritif ou riche en principes minéraux sanguifiables, plus il épuise la terre; que plus un végétal va chercher profondément sa nourriture dans le sous-sol et plus il laisse de débris sur la couche arable, plus aussi il l'améliore pour d'autres espèces de plantes.

C'est ainsi que le trèfle ordinaire, la lupuline, le trèfle blanc, le trèfle incarnat, etc., laissent après leur enlèvement une grande quantité de feuilles, de chaumes et de racines sur le sol; ces débris organiques, composés d'éléments puisés en grande partie dans l'air et dans le sous-sol où les spongioles des graminées ne

peuvent arriver, servent, par leur décomposition, à nourrir et à sustenter d'autres productions. D'un autre côté, ces plantes, presque toujours récoltées vertes et ne portant, par conséquent, que très-rarement des graines, se distinguent essentiellement des céréales et des plantes commerciales; il nous est donc permis de dire avec raison qu'il y a plus d'amélioration pour le sol de la part des premières que de la part des secondes, et que ces légumineuses sont éminemment propres à favoriser l'accroissement du froment qui leur succède. Mais cette action améliorante qu'elles exercent sur les céréales prouve-t-elle qu'elles ne s'emparent aucunement des principes du sol pour se constituer?

Puisqu'on trouve que le trèfle est nutritif et riche en substances salines, puisqu'il est bien établi que ces substances ne peuvent avoir été acquises qu'au détriment du sol, il est évident que la reproduction de cette plante épuise le sol et le sous-sol d'une quantité égale à celle des sels minéraux qu'elle a enlevés, ou, ce qui revient au même, en raison directe de la vertu nutritive que nous lui reconnaissons, comme aliment et comme engrais vert.

On peut donc déduire de ce qui précède que le trèfle est très-épuisant quant à sa propre reproduction, et que c'est à cette cause qu'est due, en grande partie, la nécessité où l'on se trouve de laisser, entre deux récoltes de cette légumineuse sur le même terrain, un temps plus ou moins long suivant la fécondité du sol (1).

Si l'on considère le trèfle par rapport à la succession des céréales, il passe dans la catégorie des plantes améliorantes, en ce sens que, sans porter atteinte au succès des générations qui viennent après lui, il ajoute, par ses débris empruntés au sous-sol, un degré de plus à la fertilité de la terre arable. On comprend maintenant que des plantes très-nutritives, telles que les légu-

(1) Selon les chimistes et les physiologistes, les excrétions des plantes paraissent aussi porter obstacle à la succession non interrompue des mêmes plantes. D'après nous, il n'en est rien, et nous aurons bientôt l'occasion de présenter à l'Académie de nouveaux documents qui viendront appuyer notre opinion et lever les doutes qui existent encore à ce sujet.

mineuses, épuisent fortement le sol pour des récoltes de même nature, tandis qu'elles l'améliorent pour les céréales. Mais peut-on attribuer les mêmes propriétés au lin, au colza, etc.? Ces plantes peuvent-elles, comme les légumineuses, être classées parmi les plantes améliorantes?

Le lin, comme toutes les graminées, se nourrit de l'atmosphère et du sol; cependant le premier milieu ne participe pas autant à sa formation qu'à celle des végétaux foliacés qui, au moyen de leurs organes, peuvent absorber dans un temps limité une plus grande quantité de gaz.

Cette maxime des physiologistes et des agronomes, disant que plus la croissance d'une plante est rapide, plus aussi le sol doit suppléer, par les matières qu'il renferme, aux principes que l'air ne peut lui fournir en quantité suffisante, dans un très-court délai, nous paraît applicable au lin; et l'on est porté à conclure que cette plante soutire du sol la majeure partie des éléments qui la constituent.

Mais quels sont ces éléments et en quoi leur absorption peut-elle être nuisible aux céréales?

Les corps, tels que l'azote, le soufre, le phosphore, etc., qui concourent le plus à la formation de la graine de lin et de colza, sont précisément ceux qui sont indispensables à toute plante portant graines.

Si nous nous en rapportons aux analyses de M. Boussingault (1), nous trouvons que les tourteaux renferment une très-grande quantité d'azote comparativement à celle qui existe dans la graine des céréales. D'un autre côté, la pratique nous apprend avec quelle puissance les tourteaux de lin, de colza, de cameline, etc., agissent comme engrais sur les céréales, et avec quelle force ils activent la croissance et le développement de toute espèce de plantes.

Ces observations nous conduisent naturellement à admettre que si les marcs d'huile, employés comme engrais à la surface

(1) Boussingault, *Économie rurale*, t. II, p. 147.

du sol, favorisent plus particulièrement la production du lin et du colza que celle des autres plantes, c'est qu'ils renferment les éléments du lin et du colza en plus grande proportion; de même, s'ils ajoutent à l'accroissement des céréales, c'est qu'ils contiennent une quantité notable des principes constituants des céréales.

Il est évident, d'après cela, que le lin, doit figurer, comme le colza et la navette, parmi les plantes éminemment épuisantes, et avec d'autant plus de raison, que toutes les parties qui le forment sont non-seulement puisées pour la plupart dans la première couche végétale, où il ne laisse que peu de débris de feuilles et de racines, mais encore livrées au commerce au lieu d'être restituées au sol.

Nous avons prouvé que toute plante épuise le sol; mais cette action détériorante peut devenir plus ou moins manifeste suivant que les produits sont consommés ou non dans l'exploitation. Ainsi, le trèfle blanc parvenu à maturité effrite fortement le sol lorsqu'on le transporte hors de l'exploitation; il l'améliore considérablement; au contraire, lorsqu'on le fait consommer par le bétail de la ferme.

L'énonciation de ce fait suffit pour démontrer combien la culture des plantes oléagineuses doit diminuer la fécondité naturelle d'une terre, là où elle est fréquemment renouvelée. D'ailleurs, si la théorie exclut la culture du lin et du colza de toute exploitation bien coordonnée, ce n'est pas sans motifs, car elle prouve que la tendance des agriculteurs vers la production de ces plantes, doit nécessairement leur être fatale dans un temps peu éloigné.

La pratique éclairée n'est pas non plus favorable à la culture des plantes oléagineuses; et nous pouvons assurer que si l'on avait tenu un compte exact et rigoureux de tous les faits qui se rattachent à cette branche de production, on ne l'aurait pas accueillie avec tant de faveur.

Comme nous avons démontré que le trèfle est améliorant et que le lin, au contraire, est souverainement détériorant, il nous reste maintenant à savoir pourquoi le froment, dans certaines localités, est moins prospère après le trèfle qu'après le lin.

Il n'est nullement déraisonnable de supposer qu'une plante soit améliorante, lorsque celle qui lui succède devient plus productive qu'une autre de la même espèce qui a crû après une plante de nature différente de la première. Mais avant de faire de telles comparaisons, avant de décider si une plante est améliorante ou épuisante, ne devrait-on pas tenir compte du nettoiement du sol, de la fumure et des labours multipliés que l'on accorde à l'une et dont l'autre reste privée? Cette condition nous semble indispensable pour rendre les observations comparables.

La terre que l'on destine au lin reçoit généralement deux labours avant l'hiver et un autre au printemps avant la semaille; elle est parfaitement ameublie, bien pulvérisée et surtout soigneusement nettoyée au moyen de sarclages multipliés. Après la maturité de la récolte, au mois de juillet, la terre est déchaumée; on la purge de nouveau des plantes parasites par des façons mécaniques, de sorte qu'elle reçoit une demi-jachère. Cette terre est donc placée dans les meilleures conditions de culture : elle a reçu des labours multipliés, des sarclages soignés et du fumier en abondance. A ces avantages, on peut encore ajouter celui d'une semaille hâtive et exécutée dans les temps les plus convenables, attendu que le sol est préparé longtemps à l'avance.

Les terres de trèfle sont loin de recevoir des préparations aussi délicates : elles ne sont ni sarclées, ni fumées et ne reçoivent qu'un simple labour. A ces inconvénients on peut encore ajouter ceux qui résultent d'une semaille tardive et faite sur des champs infestés de mauvaises herbes.

Si l'on met en regard ces diverses circonstances, sera-t-il étonnant que l'on obtienne des produits plus riches dans le premier cas que dans le second? doit-on attribuer la richesse et l'abondance de ces produits à la plus ou moins grande action améliorante des espèces de plantes, ou bien aux labours, aux sarclages, à la fumure et aux soins d'ensemencement? Il ne peut exister le moindre doute à cet égard; et on peut affirmer, sans craindre de s'écarter de la vérité, que les terres de trèfle, les terres de féveroles, etc., destinées à être emblavées de froment, seraient

infiniment plus fécondes en résultats que les terres de lin, si elles étaient amendées de la même manière et soumises aux mêmes conditions de fertilité. Admettons même pour un instant que cet avantage reste encore à la culture de lin; s'il existait réellement, il n'y aurait pas de raison, ce nous semble, pour ne pas cultiver dans une exploitation de 200 hectares, 60 ou 70 hectares de lin ou de colza au lieu de 10 à 12 qu'on cultive aujourd'hui. Mais alors comment se rétablirait l'équilibre dans la fertilité du sol? Quels seraient les végétaux destinés à produire la masse d'engrais qu'absorberaient les plantes textiles ou oléagineuses?

Disons donc que les avantages qui paraissent ressortir de la culture du lin, pour le froment qui lui succède, sont éphémères et nous trompent. Évidemment, si l'on augmentait la culture du lin, on serait obligé de restreindre celle des plantes fourragères, et une semblable mesure serait tout à fait opposée à cette loi fondamentale de l'agriculture, qui dit que « plus les plantes épuisent, plus il faut en restreindre la culture et plus on doit augmenter la production des engrais au moyen de cultures fourragères et racines. »

Nous venons de faire remarquer pourquoi le froment peut, dans certaines circonstances, devenir plus productif après lin qu'après trèfle; il nous reste encore à savoir comment il se fait qu'on obtient un effet opposé dans certaines contrées.

Le lin, comme toutes les autres plantes oléagineuses, épuise la terre aussi bien dans une contrée que dans une autre; aussi bien dans un sol riche que dans un sol pauvre; seulement, dans ce dernier cas, il l'épuise d'une manière plus manifeste.

On sait que dans une terre féconde on peut, sans engrais, retirer plusieurs récoltes abondantes, tandis que, dans une autre de moindre qualité, on n'obtient que des produits chétifs. Les essais comparatifs auxquels nous nous sommes livré dans diverses localités, ne nous laissent aucun doute à ce sujet et nous permettent de tirer quelques conséquences importantes. C'est ainsi que nous avons reconnu qu'après chaque récolte de lin, la

terre, de quelque nature qu'elle soit, s'appauvrit toujours des substances minérales qu'elle contient, et que la différence des produits qui lui succèdent est peu ou point sensible dans les terres de première qualité, tandis qu'elle devient de plus en plus marquante à mesure qu'on opère sur des terrains de qualité inférieure. Voilà comment nous expliquons que l'on ait pu assigner au lin des propriétés améliorantes dans certaines contrées riches, et détériorantes dans des localités moins favorisées de la nature et où la désagrégation des argiles ne peut fournir que peu de principes fertilisants.

Nos dernières observations sur la culture du lin ont été faites depuis peu dans une exploitation importante; nous y cultivions annuellement 15 ou 20 hectares de plantes oléagineuses, qui étaient souvent d'une beauté remarquable, et malgré ce succès, nous n'avons pas tardé à abandonner cette culture, parce que nous avons reconnu, en prenant pour base huit années d'expériences, que la qualité du froment succédant au lin nous causait tous les ans un préjudice de 110 francs à l'hectare, sans calculer la perte d'engrais que nous eût épargnée tout autre système d'assolement.

Voilà comment les cultivateurs se sont laissé abuser par une production fictive; voilà comment on les a vus, au centre de certaines de nos provinces, se livrer à la culture en grand des plantes textiles ou oléagineuses, avec un engouement que la perspective d'obtenir une plus belle production après lin qu'après trèfle pouvait seule justifier. Doit-on encore s'étonner après cela, si les céréales produisent beaucoup de paille et peu de graines? Doit-on encore être surpris s'il faut aujourd'hui 15, 20 ou 25 gerbes de froment ou de seigle pour obtenir 25 à 30 kilogrammes de graines, tandis qu'il y a 20 ans, 10 ou 15 gerbes suffisaient pour obtenir cette quantité?

Il semble étrange, d'après toutes les remarques qui viennent d'être faites, que les cultivateurs flamands puissent obtenir 30 hectolitres de froment par hectare, tandis que la moyenne des autres parties les plus fertiles de la Belgique n'atteint pas

le chiffre de 22 hectolitres. Pourquoi donc cette énorme différence?

Il suffit, pour en trouver la cause, de parcourir les belles cultures de nos deux Flandres : partout on y voit d'immenses produits; mais aussi quelle différence dans les procédés de culture! Quels soins apportés aux labours à la bêche et aux sarclages à la main! Avec quel empressement on restitue au sol, après chaque récolte de lin, de colza et de navette, au moyen de tourteaux, de suie, de cendres de Hollande et de matières solides et liquides de l'homme, les éléments que les plantes lui ont enlevés!

On voit combien nous errons dans une fausse voie lorsque nous prétendons que les plantes industrielles (auxquelles on a donné à tort le nom d'*économiques*) améliorent le sol au lieu de l'épuiser. Comment serait-il possible d'expliquer cette prétendue amélioration, puisque nous reconnaissons dans les marcs de lin, de colza, de cameline, de navettes, etc., un des engrais les plus actifs, et dont les Flamands, si justes appréciateurs des engrais, font un fréquent usage? D'où dérivent donc ces marcs? ne proviennent-ils pas de la graine dont on a extrait l'huile; et cette graine n'est-elle pas elle-même issue du sol qui l'a produite?

Nous croyons ces considérations, sur lesquelles nous avons beaucoup insisté, suffisamment étendues pour démontrer que les plantes industrielles sont éminemment épuisantes, et nous concluons en disant que si l'on obtient du beau froment immédiatement après le lin dans certaines contrées, c'est là un indice trompeur que cette plante n'épuise pas le sol; car toutes l'effritent, et cette action reste diversement manifeste, suivant le degré de richesse de la terre végétale et la place que ces plantes occupent dans l'assolement.

Nous avons lieu d'espérer aussi que, par les explications précédentes, nous aurons réussi à faire voir qu'il y a des végétaux plus ou moins productifs et plus ou moins propres à améliorer la couche cultivable; qu'il nous faut enfin, autant que possible,

introduire dans notre système de culture les végétaux qui réunissent à la fois les deux conditions, sans perdre de vue qu'en bonne agriculture il faut restituer au sol, toutes les fois que les circonstances le permettent, les sucs nourriciers qui lui ont été enlevés. D'après cette loi, les plantes textiles et oléagineuses doivent être bannies de toute exploitation bien administrée, pour être remplacées par les plantes fourragères dont nous allons étudier les propriétés agricoles.

La règle générale que nous venons d'énoncer peut cependant recevoir des exceptions sans déroger aux véritables principes de l'agronomie, par exemple, là où le sol est arrivé à un très-haut degré de fertilité; alors on doit proportionner la culture de ces plantes à l'étendue du domaine. Cette règle peut encore être utilement modifiée là où l'on remplace exactement, comme dans les Flandres, par des engrais extérieurs ou par des procédés chimiques, les matières premières enlevées et perdues pour l'économie. Dans ces deux cas seulement, notre opinion se modifie; devenant alors zélé partisan de la culture des plantes commerciales, nous la recommandons autant que nous l'avons blâmée, d'abord parce qu'elles procurent un immense produit vénal, et ensuite parce que, occupant peu de temps le sol, elles permettent de donner, après leur enlèvement, plusieurs bonnes préparations à la terre qui aident à sa désagrégation et à son nettoiement.

Section IV. — *Des plantes-racines ou récoltes sarclées.*

Sous la dénomination de plantes-racines ou récoltes sarclées, on peut comprendre les suivantes :

Les pommes de terre,	Les rutabagas,
Le topinambour,	La betterave,
Les turneps ou navets,	La carotte.

Nous n'entrerons pas ici dans les considérations qui se rattachent à la culture de toutes ces plantes; le rutabaga, la betterave et la carotte seront les seules plantes dont nous nous occuperons,

parce qu'elles offrent le plus d'intérêt pour l'économie. Cependant la pomme de terre donne aussi, par sa culture, un produit lucratif, car elle est la principale nourriture de l'homme et de quelques animaux domestiques, mais la culture de cette plante est assez vulgarisée dans nos campagnes, pour que nous croyions pouvoir nous dispenser d'entrer dans des détails à ce sujet.

Le topinambour paraît aussi offrir de grandes ressources dans les terres vaines ou impropres à la reproduction des pommes de terre. Il nous manque encore des données expérimentales assez précises pour nous prononcer pour ou contre cette culture; cependant, d'après les observations restreintes auxquelles nous nous sommes livré, nous sommes autorisé à croire, quoi qu'en pense M. D'Omalius d'Anthisne (1), que cette plante serait avantageusement cultivée dans certaines parties de notre pays, non-seulement pour les tubercules, mais encore pour les tiges récoltées vertes ou sèches et devant servir de nourriture au bétail ou bien d'engrais aux terres arables. Sous ce dernier rapport, le tapinambour nous paraît être déjà une très-grande ressource pour les Ardennes, où il pourrait fort bien remplacer la culture du genêt, si toutefois, en l'appliquant au sol comme engrais, on prenait assez de précaution pour en détruire la cohésion par une décomposition préalable. Il nous paraît également qu'il serait avantageux de l'introduire en Condroz, parce qu'il permettrait de livrer à la production, sans entrer dans des frais bien considérables, une partie de ces faibles pâturages que l'on voit se dessiner sur les landes, au milieu des champs en culture. L'introduction du topinambour nous paraît plus utile en Condroz qu'ailleurs, à cause de la pénurie d'engrais dans laquelle cette contrée se trouve, du peu d'aliments qu'elle possède pour le bétail, et enfin, à cause de la compacité de son sol, qui le fait souffrir de l'humidité. Cette plante convertie en engrais, comme cela se pratique si avantageusement à Bechelbroon, à

(1) Rapports faits par la Société agricole de Liége. — Séance du 28 mars 1846.

Hohenheim, etc., modifie favorablement l'état physique du sol en diminuant l'onctuosité de l'argile, et en provoquant ainsi l'évaporation de l'eau surabondante.

MM. Boussingault, Ch. Morren et Schwerz nous ont donné sur cette culture des renseignements très-intéressants; nous ne saurions mieux faire que de conseiller la lecture de leurs mémoires sur ce sujet.

Le turneps, qui peut être cultivé en seconde récolte, se distingue des autres plantes-racines, en ce qu'il permet de tirer du sol un second produit qu'on appelle récolte dérobée. Quant à ce qui concerne ses propriétés par rapport au nettoiement de la terre, au bétail et aux engrais, elles seront suffisamment établies dans un examen ultérieur.

Quels sont les avantages qui résultent de la culture du rutabaga, de la betterave et de la carotte?

1° Les plantes-racines, par leur culture, nécessitent l'alternation des récoltes qui, dans les assolements, a pour avantages la conservation dans le sol des principes nécessaires aux céréales, afin d'en assurer tout à la fois une production plus luxuriante et plus certaine;

2° Elles offrent plus de chances de réussite que la plupart des autres plantes par leur insensibilité aux variations atmosphériques;

3° Elles permettent, par un sarclage et un buttage renouvelés deux ou trois fois au moyen de la houe à cheval, d'entretenir le sol dans un état de propreté et d'ameublissement tel, qu'il assure le succès des récoltes suivantes;

4° Elles permettent de donner sans le moindre inconvénient plusieurs labours superficiels et profonds, qui activent la désagrégation du sol, si utile à tous les végétaux;

5° Elles permettent d'augmenter la richesse de la couche de terre cultivable aux dépens des couches inférieures. Si l'on n'a pas oublié un point de physiologie végétale qui a déjà été discuté, on doit se rappeler que c'est à l'aide des extrémités des fibres radicellaires que chaque plante tire, par un effet d'endos-

mose et de capillarité, toute sa nourriture du sol. Les filaments qui forment la continuation des racines vont nécessairement s'approprier la plupart des sels qui contribuent à leur formation, dans la couche qui suit immédiatement la couche arable. Ainsi ces sels, qui ne pouvaient servir en aucune manière aux plantes à racines horizontales, sont utilisés par le rutabaga, la betterave, et la carotte, qui, d'un autre côté, ont encore la propriété de s'approprier, à l'aide de leurs organes, une quantité de gaz proportionnée à l'étendue de leurs feuilles pour constituer la matière organique. Ces plantes, transportées et consommées dans la ferme, servent de nourriture, d'abord aux animaux et ensuite aux plantes. Il y a donc ici gain d'engrais extrait de l'air et du sous-sol, engrais qui contribue à améliorer la terre à céréales;

6° Elles permettent, comme aliment, de réserver, pour la confection du fumier, des pailles qui étaient destinées à être ingérées par les animaux domestiques, ce qui contribue encore à augmenter la somme d'engrais organiques;

7° Elles peuvent enfin servir, par leurs feuilles, riches en substances salines minérales, ou comme engrais, ou comme aliment vert, à une époque de l'année où ce dernier est à la fois si rare et si précieux.

Le nouveau système de M. Max. Le Docte (1), qui a pour base la culture des plantes-racines, est un des plus parfaits qui ait été adopté en Belgique; il consiste à cultiver un tiers de l'exploitation en plantes-racines, légumineuses, etc., un tiers en seigle suivi de turneps en seconde récolte, et le dernier tiers en froment. Cependant ce mode de culture n'est pas sans inconvénient, et nous ne croyons pas avec son auteur qu'il puisse être généralisé, qu'il puisse enfin être appliqué dans les pays pauvres comme dans les pays riches, sans recevoir des modifications assez importantes. Quelques conditions nécessaires à son application paraissent porter obstacle à son adoption générale. En effet, ce système exige :

(1) *Nouveau système de culture.*

1° Une terre riche et profonde; riche pour y cultiver seigle après froment, profonde pour y cultiver la betterave et la carotte;

2° Un climat assez favorable aux racines pour les récolter de bonne heure et pouvoir pratiquer les semailles d'automne en temps opportun;

3° Un grand capital en circulation pour subvenir aux frais de culture, aux dépenses qu'exigent l'achat et l'engraissement des bestiaux;

4° Des bâtiments spacieux pour loger les animaux à l'engrais;

5° Un grand centre de population pour exécuter les travaux qu'implique la culture des racines;

6° Une grande culture pour permettre aux instruments de fonctionner librement et sans entrave.

Nous pouvons conclure de ces observations que le mode de culture proposé par M. Max. Le Docte ne peut être adopté en Ardenne, en Campine, dans la Famenne, l'Entre-Sambre-et-Meuse, le Condroz, le territoire de Herve et dans une partie des contrées flamandes. Sauf les capitaux et les bâtiments étendus qu'il exige, ce système pourrait, ce nous semble, en y introduisant l'avoine, être adopté et pratiqué en grande partie dans le Brabant, le Hainaut, les contrées flamandes à grandes cultures, ainsi que dans une partie des provinces de Liége, de Namur et de Limbourg.

On doit avoir remarqué que M. Max. Le Docte exclut la culture de l'avoine par la raison que, selon lui, elle est moins lucrative que celle des autres céréales. Nous voulons bien, avec cet agronome, que l'avoine soit moins productive que le froment ou le seigle dans certaines parties de la Belgique; mais cela n'autorise pas à croire qu'elle soit moins riche en tous lieux. Disons avec M. Schwerz, « chaque plante a, jusqu'à un certain point, un sol qui lui est propre ou qui du moins lui convient d'une manière plus spéciale; un sol dans lequel on peut avec le moins de peine l'amener au plus haut point de perfection. De même, elle

a un autre sol qui ne lui convient pas et dans lequel elle ne peut réussir que par une température favorable ou au moyen d'une fumure extraordinaire. De là il suit qu'elle exige d'autant moins ou d'autant plus d'engrais que le sol lui convient plus ou moins, et en outre, que son produit est d'autant moins considérable qu'elle se trouve placée, en dépit de la nature, là où elle se plaît peu ou point (1). »

D'après cela, si nous jetons un regard sur les vastes champs que renferme notre pays, nous ne tarderons pas à reconnaître qu'ils sont formés d'une variété infinie de parties constituantes, et à admettre, ainsi que nous l'apprend la pratique, qu'il y a des terrains plus propres les uns que les autres à produire de belles récoltes d'avoine ou de froment. On voit donc qu'une exclusion complète de l'avoine ne pourrait être généralisée; car nous ne devons pas chercher à cultiver le seigle dans une terre qui ne lui est pas propre et qui convient particulièrement à l'avoine. Nous dirons encore avec M. Schwerz, « qu'à force de travail et de frais, on peut faire des choses en dépit de la nature; mais rarement avec avantage (2). » C'est à l'agriculteur praticien qu'appartient la tâche d'apporter les modifications qu'il trouvera convenables, en les appropriant à la nature de ses terrains et aux conditions qui régissent son domaine agricole.

Passons pour un moment à d'autres considérations; voyons quels sont les avantages pécuniaires de la culture des plantes-racines.

Pour faire acquérir aux plantes-racines la plus grande valeur, il faut nécessairement leur donner une destination différente de celle qu'elles ont habituellement. La betterave, le rutabaga, employés à l'entretien du jeune bétail et à la production du lait, n'ont pas une aussi grande valeur que s'ils servaient à l'engraissement du gros bétail. C'est donc en les convertissant en graisse

(1) *Cours complet d'agriculture*, t. II, p. 381.
(2) Ouvrage cité, t. II, p. 382.

qu'on parviendra à obtenir de ces plantes le plus grand produit possible.

En effet, si nous nous en rapportons aux expériences de M. Max. Le Docte (1), nous trouvons que chaque hectare rapporte annuellement, en betteraves, un produit de 74,000 livres, et en argent, une somme de fr. 596, 15 c^{s}. Ce prix, qui nous paraissait d'abord très-élevé, a été confirmé par nos essais; une expérience de deux années nous a donné pour moyenne d'un hectare de betteraves, un produit de 30,200 kilogrammes, et en argent, une somme de 515 francs. Il est bon de faire remarquer que les terres sur lesquelles nos expériences ont été faites n'étaient pas d'une nature très-riche, et nous sommes convaincu qu'on pourrait obtenir un chiffre plus élevé dans les terrains de première qualité. D'ailleurs, plusieurs observations que nous avons été à même de faire dans le Brabant et dans les Flandres, chez plusieurs cultivateurs qui ont adopté ce système d'engraissement, nous permettent d'évaluer le produit d'un hectare de betteraves à 40,000 kilogrammes, ou sa valeur à 630 francs. Dans les environs de S^{t}-Trond, où l'on cultive cette racine depuis plusieurs années pour la fabrication du sucre, le rendement d'un hectare a été porté, d'après ce que nous avons appris, jusqu'à 55,000 et même 60,000 kilogrammes. Sans contester ce chiffre, nous dirons toutefois qu'il ne peut être pris comme base dans les cas ordinaires.

La carotte, un peu moins productive en volume et en poids que la betterave, ne laisse pas que d'être très-avantageuse dans une exploitation rurale. On peut s'en servir, comme de la betterave, pour entretenir, élever ou engraisser le bétail. Tous les animaux en général, et particulièrement les chevaux, ont pour cette racine une préférence marquée. La carotte, qui constitue une nourriture aussi agréable que digestive, est substituée à l'avoine pendant l'hiver; chaque cheval de taille moyenne en reçoit tous les jours 30 kilogrammes coupés et hachés, plus 4

(1) *Nouveau système de culture*, p. 252.

kilogrammes de foin haché (1). Ce régime commence en décembre et se continue pendant cinq mois.

Ces données sont suffisantes, croyons-nous, pour démontrer clairement les avantages que nous offre ce genre d'alimentation; nous ajouterons cependant que la culture des carottes sur une grande échelle nous a constamment donné tous les ans, dans notre exploitation, une économie de 1800 à 2000 francs, ce qui a porté le rendement de l'hectare à 360 francs.

D'après tout ce que nous avons dit, on aura reconnu que les cultures-racines sont appelées à jouer un rôle important dans l'augmentation et la richesse de nos produits. Si l'on jette un coup d'œil sur le passé, on voit que l'agriculture est restée stationnaire aussi longtemps qu'elle s'est refusée à admettre les plantes fourragères qui devaient la faire prospérer. La luzerne, la lupuline et le trèfle sont les plantes qui l'ont fait sortir de sa léthargie. Les agronomes étaient donc dans le vrai lorsqu'ils ont dit que de l'époque de l'adoption du trèfle date l'ère nouvelle de l'agriculture. Mais ces cultures, tout en ayant apporté d'heureuses modifications aux systèmes d'assolement, n'ont pas entièrement rempli le but auquel on les destinait, à savoir : le nettoiement du sol et sa désagrégation par des opérations mécaniques multipliées. Il est constant, en effet, que la jachère est encore une nécessité lorsque le sol est infesté de mauvaises herbes. Il est constant aussi que la culture des fourrages n'a été adoptée dans le principe que pour parer aux pertes qu'on essuyait en laissant la terre en jachère. Pourquoi donc ne portait-on pas ses vues sur les plantes à racines pivotantes, alors qu'elles remplissaient toutes les conditions désirables? Ces faits ne peuvent s'expliquer que de deux manières; voici comment :

(1) La proportion de nourriture à administrer à un animal doit varier suivant l'âge, le développement, la santé et l'état de graisse où il se trouve. Comme le fait remarquer M. Desaive, on doit surtout, pour l'engraissement, éviter la satiété en mettant les aliments en rapport avec le progrès de l'embonpoint et la diminution de l'appétit. (Max. Desaive, *les Animaux domestiques*, p. 531. Liége, 1842.)

La culture des fourrages-feuillus a été admise :

1° Parce qu'elle n'exige pas de frais considérables;

2° Parce que ses produits peuvent être utilisés dans l'économie animale, sans gêne, sans déplacement.

La culture des fourrages-racines a été repoussée :

1° Parce qu'elle entraînait à de grands frais qu'on ne croyait pas pouvoir récupérer;

2° Parce qu'elle demandait des soins et des opérations qui ne pouvaient se faire qu'à bras d'hommes;

3° Enfin parce que ses produits ne pouvaient servir que comme aliments aux bêtes à lait et aux élèves.

Aujourd'hui que tous ces obstacles sont aplanis, que la culture a fait des progrès, qu'on ne craint plus de faire des avances à la terre, que l'on possède des instruments perfectionnés; aujourd'hui enfin qu'on est parvenu à donner aux rutabagas, aux betteraves et aux carottes une destination lucrative, il est à espérer, et nous le désirons vivement, que l'on profite de ces nouvelles découvertes pour adopter la culture des racines.

Puisque ce sont les plantes fourragères-racines qui empruntent à l'air et aux couches inférieures du sol les substances qu'elles réclament pour prospérer; puisque ces racines sont toutes consommées dans l'exploitation par les animaux domestiques; puisqu'enfin ce sont elles qui produisent les engrais sans presque rien enlever à la couche cultivable, il est évident que plus un assolement comprendra de ces plantes, plus il produira de denrées et d'engrais de bonne qualité pour une surface donnée (1).

(1) Une expérience aussi ingénieuse qu'utile a été tentée récemment chez M. Streel, à l'Espinette (Brabant), sur l'application à la culture du lin de la culture en lignes des carottes à collet vert. Les avantages qui paraissent en résulter sont plus grands qu'on ne l'avait prévu.

Toute l'opération consiste à confier la graine de carottes à la terre en même temps que la graine de lin. Les sarclages à la main qu'exige cette plante oléagineuse empêchent les mauvaises herbes de pulluler et d'envahir le champ; de sorte que, à l'époque de son arrachement, les plantes-racines ont

Section V. — *Des plantes fourragères proprement dites.*

Parmi les végétaux qui devraient figurer dans la catégorie des plantes *fourragères proprement dites*, on pourrait comprendre les suivants :

Le trèfle rouge,	La lupuline,
Le trèfle blanc,	La spergule,
Le trèfle vivace,	La luzerne,
Le trèfle incarnat,	L'esparcette ou sainfoin, etc.

Nous ne parlerons ici que du sainfoin, parce qu'il mérite plus que les autres plantes fourragères, d'ailleurs déjà très-connues, une attention toute spéciale, et que nous voudrions le voir occuper une plus grande étendue de nos terres arables.

Quels sont les avantages qui résultent de la culture de l'esparcette?

1° L'esparcette est peu exigeante qnant à la nature des terrains et ne demande que peu d'engrais (os, plâtre, chaux) pour prospérer, attendu qu'elle va puiser une grande partie de ses aliments dans les profondeurs du sol à l'aide de ses longues racines;

2° Elle résiste aux plus fortes gelées et aux plus grandes sécheresses de nos climats;

3° Elle donne un rendement très-considérable. Naguère encore l'esparcette ne produisait pas autant que le trèfle ou la luzerne; mais depuis que l'on a gagné une nouvelle variété à deux coupes, elle dépasse en production toutes les autres espèces de plantes, qui d'ailleurs exigent des engrais, des terres profondes

déjà acquis une belle croissance sans avoir occasionné le moindre tort aux plantes filamenteuses. Aussitôt la récolte de lin terminée, on travaille la terre, à plusieurs reprises, à l'aide de la houe à cheval; les carottes, recevant ainsi des sarclages multipliés, donnent des produits qui, sans égaler ceux que l'on obtient sur jachère, sont incomparablement plus abondants que ceux semés à la volée ou obtenus en seconde récolte après seigle, orge, etc.

et substantielles. D'après nos observations et celles de quelques agriculteurs distingués de l'Entre-Sambre-et-Meuse, qui se sont livrés à des expériences comparatives, ce précieux fourrage produit en espèces l'équivalent d'une excellente récolte de froment, lorsqu'on laisse venir la seconde coupe à graines et qu'elle se trouve dans les conditions voulues;

4° Elle laisse, après quelques années de culture, le sol considérablement amélioré par ses débris annuels, et permet, lorsqu'on désire le mettre de nouveau en culture, d'y récolter des graminées avec succès et sans engrais pendant plusieurs années;

5° Elle donne des produits pendant douze et jusqu'à vingt ans consécutifs; elle ne demande pas, comme les autres plantes annuelles, à être ensemencée tous les ans : de là une grande économie de graines et de travaux de culture nécessaires à tout ensemencement;

6° Elle constitue le fourrage le plus sain et le plus nutritif que l'on connaisse jusqu'à présent pour les animaux domestiques. « Consommée verte, l'esparcette n'a pas la dangereuse propriété de produire la flatuosité et la météorisation qui sont attachées au trèfle, et ses tiges ne deviennent pas ligneuses, comme celles de la luzerne, même à l'état de pleine floraison (1). » « On nourrit moins bien un cheval avec de l'avoine et du foin médiocre de prairies naturelles qu'avec du foin d'esparcette tout seul. La graine, lorsqu'on ne peut pas en tirer parti autrement, est aussi une excellente nourriture pour les chevaux et passe pour être deux à trois fois aussi nutritive que l'avoine (2); »

7° Elle est, comme la luzerne et le trèfle incarnat, très-précoce et très-printanière et peut être fauchée verte quinze jours ou trois semaines avant les autres plantes herbacées, ce qui est très-important pour l'économie animale.

(1) Schwerz, *Culture des plantes fourragères formant la troisième partie des préceptes d'agriculture pratique*. Paris, 1842, p. 160.

(2) Ouvrage cité, p. 173.

Pour indiquer tous les avantages de l'esparcette, nous dirons qu'elle prospère, pour autant que le sol ne soit ni trop sale, ni trop humide et qu'on lui fournisse l'élément calcaire, s'il ne le possède pas naturellement. « On croyait autrefois que le sainfoin ne venait que dans les terres calcaires; mais sa réussite dans les grèves siliceuses de la plaine de Thionville et de plusieurs autres lieux prouve qu'il s'accommode de tous les terrains secs et pierreux (1). »

Nous ne craignons pas d'affirmer que l'introduction de cette plante fourragère dans un assolement constituerait une branche intarissable de prospérité. Il suffira, d'ailleurs, pour faire remarquer combien cette opinion est fondée, de dire que, depuis nombre d'années, nous avons ensemencé en esparcette des terrains de nature pierreuse que l'on citait dans le pays comme modèles de la plus complète stérilité. Ces terrains, après avoir subi l'opération d'un épierrement superficiel nécessaire pour la fauchaison, ont donné des récoltes pleines de vigueur et même comparables aux productions de nos meilleures prairies naturelles. Les avantages déjà immenses qui résultent de la culture de l'esparcette ne sont encore que secondaires si on les compare avec ceux qu'elle procure, en permettant d'utiliser les terrains de qualité médiocre, qui ne donnent que de chétifs pâturages, et de les porter ainsi à un point de production sinon supérieur, du moins égal à celui de nos meilleures terres cultivées ou consacrées aux prairies.

Il importe, néanmoins, qu'on ne se fasse pas illusion. Toutes les terres ne sont pas également propres à la culture de l'esparcette; comme la luzerne, elle craint le terrain humide et infesté de mauvaises herbes; il est donc essentiel d'éviter de la mettre dans de semblables circonstances, qui abrégeraient sa longévité, car elle ne tarderait pas à succomber sous l'influence de l'une ou de l'autre de ces causes.

(1) Moll. *Manuel d'agriculture, ou traité élémentaire de l'art du cultivateur*, p. 130. Bruxelles, 3e édition.

Nous avons vu attribuer l'insuccès de la culture de cette plante à une cause, tandis qu'il était dû à une autre. Ainsi, on a prétendu que cette espèce de prairies artificielles a des caprices et que son succès est souvent problématique. Ceux qui tenaient un pareil langage ne se doutaient sans doute pas que leurs mécomptes devaient être uniquement attribués à leur propre inexpérience. A part les inconvénients qui viennent d'être signalés, l'esparcette réussit partout, pour autant qu'on lui fournisse des sels calcaires en proportions convenables.

Lorsque le sol ne pèche pas par un excès de plantes parasites, on peut aisément l'entretenir dans un état de propreté constante par des sarclages à la main; mais ces opérations étant très-coûteuses, elles sont loin d'être possibles pour tous les cultivateurs. Il existe heureusement d'autres moyens à la fois plus expéditifs et plus économiques pour purger le sol des plantes adventices. La méthode que nous employons depuis plusieurs années nous paraît être assez bonne pour être rappelée ici : elle consiste à donner tous les ans aux terres emblavées d'esparcette une certaine dose de sels calcaires, réduits en poudre, et à y joindre de la chaux caustique que l'on a soin d'employer en couverture par un temps sec; cette dose doit varier d'après la fécondité et d'après la nature physique et chimique du sol. Après avoir disposé la chaux en petits tas pour la faire désagréger, on la répand également sur toute la surface du terrain; on donne ensuite plusieurs hersages énergiques en sens opposés avec la herse à dents de fer. Il résulte de cette opération que les mauvaises herbes, qui tendent à occuper la superficie, sont en grande partie extirpées et détruites, tandis que les plantes fourragères ne sont nullement endommagées, comme on pourrait le supposer. La terre est aussi rendue plus meuble, circonstance qui permet aux agents aériens de pénétrer librement dans l'intérieur du sol pour aller augmenter ses propriétés végétatives. Quelques jours suffisent pour faire reprendre aux fourrages ainsi traités plus de vigueur et une teinte plus foncée qu'auparavant.

Dans le but de remplacer le sarclage à la main, nous avons

expérimenté plusieurs méthodes de culture. La semaille en lignes nous a paru, pour les terrains exempts de pierres, la plus propre à remplir ce but. Nous sommes parvenu, par ce procédé, à augmenter sensiblement la production des fourrages et, d'après une moyenne de deux années, la plus-value a été portée à un sixième. Si nous nous en rapportons à nos expériences, il résulterait que les lignes d'esparcette doivent être distancées de 30 centimètres, et les plantes dans la ligne, de 6 à 8 centimètres.

Il serait vivement à désirer que les cultivateurs, tant des contrées riches que des pays pauvres, se livrassent à des essais que méritent, à si juste titre, des plantes aussi productives sous tous les rapports. Ces essais, dont la réussite n'est pas douteuse s'ils sont faits dans les conditions que nous venons de décrire, enhardiraient les plus timorés, et l'on se familiariserait insensiblement avec des procédés nouveaux, qui devraient à jamais faire tomber dans l'oubli des méthodes auxquelles on peut reprocher plus d'un vice et plus d'un défaut.

Nous croyons avoir donné assez de détails sur l'utilité et les avantages de l'esparcette, pour nous dispenser d'entrer dans de nouveaux développements; ils n'offriraient d'ailleurs qu'un médiocre intérêt. Nous ferons seulement remarquer que partout où la nature physique du sol ne présente pas d'obstacles à sa culture, cette plante précieuse devrait, comme les plantes-racines, entrer pour une part sensible dans tout assolement perfectionné.

Nous terminerons ce chapitre en disant que c'est à l'aide des légumineuses et des plantes-racines que nous parviendrons à faire produire à la terre 28 ou 30 hectolitres de céréales là où elle n'en donne aujourd'hui que 20 à 22 hectolitres; que c'est à l'aide de ces plantes, des instruments aratoires perfectionnés et des engrais bien préparés et appliqués judicieusement sur le sol que nous pourrons rivaliser, sur une plus ou moins grande échelle, avec la culture jardinière si florissante de nos deux Flandres.

CHAPITRE II.

DES PRAIRIES.

Les prairies naturelles offrent de grandes ressources dans une exploitation rurale. Sous le rapport de l'amélioration du domaine, elles procurent des avantages éminents, lorsqu'on sait donner à cette culture une juste extension en rapport avec la disposition des lieux. Malheureusement, dans beaucoup de localités, on s'est écarté de ce principe. C'est une erreur grave de croire qu'une ferme est d'autant plus productive et avantageuse qu'elle possède plus de prairies naturelles. Nous voyons, en effet, dans certaines parties du Brabant, des fermes qui ne possèdent aucune prairie naturelle et qui, par leurs riches productions, se distinguent cependant des exploitations voisines qui possèdent une grande quantité de terrains engazonnés.

Nous croyons pouvoir poser en principe qu'à part quelques exceptions, les prairies naturelles ne sont réellement utiles et lucratives que là où elles sont susceptibles d'irrigation. C'est ce que nous allons démontrer.

Personne n'ignore que, pour obtenir beaucoup de foin, il est nécessaire de restituer aux prairies, d'une manière quelconque, les engrais qu'elles perdent tous les ans par l'enlèvement des produits. Cette restitution s'opère ordinairement au moyen d'irrigations ou bien au moyen d'engrais de ferme solide ou liquide.

Les eaux de source, d'étang et de rivière, dont on laisse s'imprégner la terre dans certaines saisons de l'année, jouent, comme on sait, un rôle très-important dans la croissance de l'herbe. Cela s'explique : les eaux de rivière et d'étang, surtout lorsqu'on brasse le dépôt qui occupe le fond, déposent toujours sur le sol un limon qu'elles tiennent en suspension et qui est plus

ou moins riche en matières fertilisantes; il est ordinairement composé de détritus animaux et végétaux et de matières terreuses. C'est cette matière limoneuse que nous trouvons déposée au fond des étangs, et qui constitue un engrais très-actif et de très-longue durée sur le sol cultivable, lorsqu'on a la précaution de le mélanger avec la chaux. Ces eaux contiennent, en outre, en solution, comme l'eau de source, des gaz et des matières salines propres à nourrir les plantes. Voilà comment les irrigations, soit par immersion, soit par infiltration, peuvent, toutes les autres conditions étant remplies, réparer les pertes continuelles qu'éprouve le sol et lui ménager une végétation luxuriante. C'est sur ces propriétés que repose le système des irrigations émis par M. Kümmer pour la formation des prairies dans la Campine (1).

Les engrais de ferme remplacent parfaitement l'action des eaux fertilisantes sur les prairies, lorsque celles-ci ont la propriété de conserver une humidité suffisante au développement de l'herbe. Mais, à nos yeux, cette pratique est vicieuse, en ce sens qu'elle empêche de tirer des engrais et des terres cultivables un parti plus lucratif.

Une prairie n'est réellement avantageuse que lorsqu'elle est susceptible de donner, sans dépense d'engrais, des aliments très-riches en principes sanguifiables et servant de nourriture aux animaux domestiques en remplacement des pailles, que l'on doit, autant que possible, utiliser sous forme de litière, pour constituer ensuite un excellent engrais ou fumier exclusivement destiné aux terres arables. Mais lorsqu'une prairie ne peut être arrosée par les eaux, c'est-à-dire, lorsqu'on est obligé de l'entretenir aux dépens des engrais qui doivent être employés sur les terres à céréales, les résultats avantageux que nous venons de constater sont considérablement diminués, parce que les

(1) « Il n'y a proprement dit de mauvaises eaux que celles qui contiennent des substances minérales vénéneuses qui sortent des marais tourbeux, des grandes forêts, et qui sont chargées de principes acides et astringents. » (Kümmer, *Défrichement des bruyères de la Campine*, p. 9.)

plantes annuelles qui occupent les terres subissent une diminution proportionnée à celle des engrais dont on les a privées pour fumer les prairies.

Si l'on obtient une grande quantité d'excellent foin en appliquant aux prairies du fumier de basse-cour, ce n'est certes pas sans porter préjudice aux céréales et aux légumineuses. Il paraît donc plus rationnel de conserver les fumiers et les engrais liquides pour les terres arables, afin d'en retirer le plus grand produit, et de restreindre l'étendue des prairies naturelles qui ne sont point susceptibles d'irrigations. Nous ne ferions du reste, en cela, qu'imiter le système si renommé des Anglais et des Flamands, qui conduisent toutes les urines sur les terres cultivables (1).

Il est à remarquer que l'importance qu'on attache aux prairies naturelles est d'autant plus grande que la culture d'une contrée est moins avancée et que celle des plantes fourragères y est moins connue. Au contraire, cette importance est d'autant plus minime que l'agriculture y est plus prospère et que les assolements comprennent plus de plantes fourragères.

Partons des régions ardennaises ou campinoises et passons par le Condroz, la Hesbaye, le Brabant, une partie de l'est de la province de Hainaut, et dirigeons-nous vers le centre du pays de Waes; nous aurons ainsi parcouru successivement des contrées qui attachent différents degrés de valeur et d'importance aux prairies permanentes. Dans le Luxembourg et la Campine, on les considère comme la plus grande richesse du pays. Aussi en crée-t-on tous les jours de nouvelles dans les terres vaines ou cultivées.

A l'exception des parties de prairies qui avoisinent les villes ou qui sont situées à proximité des fleuves ou des rivières, tels que l'Escaut, la Meuse, la Sambre, la Nèthe, etc., à mesure qu'on se rapproche des contrées riches du Hainaut et des Flan-

(1) Nous aurons lieu de voir, en parlant des engrais liquides, une méthode à l'aide de laquelle on pourra les transporter sur les terres avec économie et sans inconvénients pour les travaux agricoles.

dres, les terrains engazonnés diminuent de plus en plus et tendent même à disparaître presque entièrement.

Si l'on s'en rapporte aux considérations qui ont été émises, au sujet des assolements, sur l'extension à donner à la culture de la luzerne, et surtout du sainfoin, il n'est pas difficile de comprendre que les prairies d'une exploitation pourront avantageusement être supprimées lorsqu'on sera parvenu à produire ces précieux fourrages. D'un autre côté, s'il est vrai que l'on peut déjà en retirer de grands fruits dans les cas ordinaires, combien les possesseurs des prairies naturelles, qui ne peuvent être soumises aux irrigations, n'augmenteraient-ils pas leurs profits en les convertissant en terres arables destinées à la production de la luzerne et du sainfoin?

Il serait superflu de s'étendre davantage sur cette méthode; les différentes considérations que nous livrons aux méditations des agronomes et des agriculteurs suffisent pour se persuader des avantages qui doivent surgir de son application. Nous passerons donc sans autre examen à la culture des prairies et à leur entretien.

Les prairies proprement dites sont généralement négligées en Belgique. A quelques rares exceptions près, on ne voit de prairies bien soignées que dans le voisinage des villes et sur les bords des fleuves et des rivières, et là où elles sont entretenues et exploitées par des distillateurs ou par des spéculateurs.

Au sein des campagnes, on ne remarque guère de pâturages offrant cet aspect riant et enchanteur que l'on se plaît à admirer aux abords des propriétés seigneuriales, et qui n'ont encore été jusqu'ici qu'un objet de luxe tout particulier. Cependant le pays de Herve et le Limbourg méritent aussi, par leurs bonnes et belles prairies, de grands éloges. Le pays de Herve surtout se distingue essentiellement des autres par l'abondance et la supériorité de ses pâturages, ce qui lui a valu la réputation européenne qu'il s'est acquise par son excellent laitage, par son beurre et son fromage si estimés.

Comme dans le pays de Herve, nous voudrions voir les autres

contrées de la Belgique consacrer à l'entretien de leurs prairies ces soins et cette activité qui contribuent si puissamment à les rendre fécondes. Alors elles pourraient aussi captiver l'œil et rivaliser avec celles qui font tant d'honneur aux gens laborieux qui y consacrent tous leurs soins.

Ce but ne pourrait être atteint sans travaux préparatoires; et, d'abord, comme condition indispensable, il serait urgent que l'on fît disparaître les massifs de chardons, de joncs et de roseaux, les plantains, les panais sauvages, la mousse et les différentes autres plantes nuisibles qui occupent une certaine surface de nos prairies permanentes et donnent une si mauvaise qualité au foin.

Les végétaux nuisibles que nous venons de signaler sont les véritables ennemis du bétail et de très-mauvais voisins pour les herbages tendres qui les entourent. Leur destruction est donc nécessaire si elle n'est pas indispensable. Ce résultat peut s'obtenir par des moyens aussi simples que faciles : le chardon périt lorsqu'il est fauché deux fois la même année par un temps de pluie et avant qu'il ait porté graines. L'eau contribue beaucoup à cet acte de dépérissement : elle pénètre dans le tube du collet, et le végétal se gâte à sa base. Le plantain et le panais sauvage disparaissent bientôt d'une prairie lorsqu'on a soin de couper la fleur ou la tige avant la fructification. Le jonc et le roseau, ou les autres plantes de cette famille, indiquent toujours un sol humide et aigre. La destruction de ces plantes est plus difficile : c'est en vain qu'on a cherché à y parvenir en les coupant sans cesse ou en les extirpant; au contraire, leur vigueur n'en devenait que plus forte.

C'est uniquement à l'humidité du terrain que l'on doit attribuer la propagation de ces plantes aquatiques. C'est donc aussi en modifiant sa nature par des saignées à ciel ouvert ou par des canaux souterrains, comme cela se pratique si avantageusement en Écosse et dans une partie de l'Angleterre, que l'on parviendra à les faire disparaître entièrement. Cependant, lorsqu'il n'est pas question de terres cultivables, lorsqu'enfin il ne s'agit que

de prairies, la première méthode, qui est moins coûteuse que la seconde, nous paraît préférable.

Les tranchées à ciel ouvert ne faisant qu'un office purement mécanique, il serait aussi très-facile à ceux qui, par une cause quelconque, désireraient utiliser leurs surfaces, de pratiquer des galeries souterraines. Toutefois, avant d'entreprendre l'exécution de travaux d'une telle importance, il est toujours bon d'étudier le sol, de s'enquérir de sa nature et de ses stratifications inférieures ou de la superposition des couches, car « un marais en plaine, provenant d'une couche de terre impénétrable et qui repose sur une couche perméable et meuble, peut être assaini par des forages, pratiqués de distance en distance, par lesquels on perce les couches imperméables, de manière que les eaux puissent se perdre dans la couche inférieure qui leur livre passage (1). »

Après avoir obtenu d'une manière ou de l'autre un desséchement complet, il devient nécessaire de neutraliser les principes astringents du sol par un léger dosage de chaux simplement hydratée, renouvelé plusieurs années de suite, ou bien par la chaux carbonatée. Sous ce dernier état, on n'a pas à craindre sa causticité, et on peut, en conséquence, l'employer en plus forte proportion. Sous forme de carbonates, on peut se servir de marne ou de craie; mais les deux premières années, il est préférable d'employer la chaux non acidifiée, parce qu'elle agit plus instantanément.

Il est à regretter que cet amendement, qui est en même temps un engrais, soit si peu connu en Belgique, alors qu'en Allemagne et en Alsace son utilité est si bien comprise par tous les agriculteurs, qui en font usage sur les prairies. Nous l'avons nous-même employé sur des sols humides avec des avantages incontestables; les résultats obtenus ont toujours consisté en produits plus drus, plus abondants et de meilleure qualité, car il est clair qu'un sol aigre-acide communiquera toujours au foin

(1) J.-A. Schlipff, *Manuel populaire d'agriculture, etc.*, p. 18. Paris, 1846.

qui en dérivera une saveur aigre et acide, qui est généralement repoussée par les animaux domestiques (1).

La mousse est détruite au moyen de chaux réduite en poudre ou hydratée, que l'on applique avec précaution pour ne pas endommager l'herbe, lorsqu'aux premières chaleurs du printemps le gazon a perdu son excès d'humidité. On fait ensuite fonctionner une herse, dont les dents de fer sont suffisamment rapprochées les unes des autres pour entraîner la mousse, dont on forme des tas qui sont soumis à l'incinération, et qui fournissent ainsi, par leurs cendres, des engrais riches en sels alcalins.

Il arrive fréquemment que l'on doive opérer sur des prairies marécageuses ou tourbeuses, et qui, par le défaut de connaissances suffisantes chez nos agriculteurs, ne peuvent être améliorées, et sont ainsi condamnées à rester dans leur état de stérilité primitive, tandis qu'elles seraient susceptibles de décupler leur rendement sans exiger l'intervention d'un bien grand capital.

Un gazon où l'eau prédomine, donne toujours, comme on sait, une herbe aqueuse, aigre et de mauvaise qualité, qui est, dans la plupart des cas, insalubre et nuisible au bétail. On peut le modifier sensiblement en tenant compte de l'état du sol sous le rapport de son assainissement, de sa porosité et de son acidité.

L'assainissement d'une prairie s'obtient assez facilement par un bon système de rigoles, lorsqu'elle offre un plan légèrement incliné et susceptible d'entraîner les eaux et de faciliter leur écoulement. On acquiert des notions sur la disposition des terrains à l'aide d'instruments peu coûteux, parmi lesquels nous citerons le niveau d'eau. Lorsqu'on désire obtenir l'assainissement d'une terre qui souffre de l'humidité, il est toujours bon d'examiner la nature du sous-sol jusqu'à une certaine profondeur, car l'humidité qui se manifeste ordinairement dans les vallons est due parfois à une accumulation d'argile plastique sur laquelle repose la couche végétale. Dans ce cas, quelques

(1) Nous reviendrons plus tard sur ce point.

puits forés à travers la couche imperméable suffiraient pour déterminer l'écoulement spontané des eaux.

Une prairie marécageuse, et particulièrement tourbeuse, présente une terre dont les parties constituantes sont d'une grande porosité. Dans cet état, elle est toujours nuisible aux plantes agricoles :

1° Parce qu'elle donne un accès trop direct aux fluides aériens lorsqu'elle ne contient pas d'eau et qu'un effet contraire a lieu lorsqu'elle en est submergée;

2° Parce qu'elle n'offre pas assez d'appui et de matières terreuses aux plantes et que, par suite, leurs tiges ou leurs parties herbacées fléchissent et versent;

3° Enfin, parce qu'elle laisse des vides entre ses molécules : l'eau en se congelant en hiver, augmente le volume de la partie supérieure du sol et déracine les plantes.

Pour remédier méthodiquement à ces inconvénients, il est indispensable de renouveler le gazon après le desséchement complet du sol, en l'enlevant, soit par un labourage, soit par l'action de l'écobuage. Par la première méthode, on retourne à la charrue la terre engazonnée et on y cultive des plantes annuelles ou bisannuelles, jusqu'à ce qu'elle ait perdu ses formes et ses caractères primitifs. Lorsque cette conversion en terre arable a duré trois ou quatre ans, on confie alors au sol de la bonne semence de foin de prairie, et la transformation est opérée (1).

Cette pratique est incontestablement la meilleure lorsque la nature du sol en permet l'application; mais il arrive souvent que l'on doive opérer sur des terres qui contiennent une quantité notable de débris végétaux qui les rendent peu consistantes

(1) Les bonnes graines herbagères sont antipathiques aux terrains vaseux et aqueux; elles ne germent pas ou ne végètent que très-imparfaitement dans les terrains tourbeux ou marécageux, tandis que les plantes aquatiques y lèvent très-bien. Ces faits expliquent parfaitement pourquoi chaque nature de sol réclame les plantes qui lui sont propres, et combien il importe de faire disparaître toute l'eau surabondante par des assainissements, avant et même après l'exécution d'une nouvelle semaille.

et impropres à la culture des graminées et des légumineuses pendant un temps assez long. Dans ce cas, la manière de tirer le plus promptement et le plus avantageusement parti de ces terrains serait de les soumettre à l'écobuage, pour en recueillir les cendres et les répandre à la surface.

Il serait sans doute moins dispendieux d'enfouir le gazon à la charrue, mais les résultats qu'on obtiendrait ne seraient qu'imparfaits, et cette économie serait d'ailleurs mal entendue, car le retard qu'on éprouverait à recueillir le fruit de ces améliorations serait infiniment plus préjudiciable que la dépense faite pour de pareils travaux.

La méthode que nous proposons aurait aussi pour effet de remédier à la porosité du sol et à son peu de cohésion, en détruisant par la calcination l'excès de matières végétales qu'il contient et en les lui rendant sous forme de cendres qu'on appelle cendres de tourbes ou de Hollande, contenant des sels métalliques si estimés par les Hollandais, les Écossais, les Ardennais et les Flamands.

L'écobuage des prairies marécageuses ou tourbeuses est encore un prompt auxiliaire pour faire disparaître les végétaux agrestes et aquatiques impropres à l'alimentation du bétail, et donner place à des plantes vivaces nutritives, qui s'harmonisent à la fois mieux avec la nature plus sèche du sol et le goût ou le tempérament des animaux.

L'écobuage du gazon une fois terminé, on applique une assez forte dose de chaux ou de marne avant la semaille; cette base salifiable accélère la décomposition des matières végétales qui restent dans les couches inférieures, s'unit aux acides organiques et inorganiques, et forme ainsi des sels assimilables tout en faisant disparaître peu à peu les derniers vestiges des plantes aquatiques, ce qui augmente le produit et la qualité de l'herbage. L'application des semences de foin doit suivre de près celle de la chaux : il importe que la semaille se fasse aussitôt que la causticité de cette substance est un peu neutralisée.

Il est très-important de faire un bon choix de graines lorsqu'on a l'intention d'améliorer un pré ou de rendre l'herbe plus

drue; car de sa qualité dépend souvent le plus ou moins grand rendement du foin. Nous insistons sur ce point capital, parce que cette précaution a rarement été l'objet de l'attention du cultivateur. Jusqu'ici, lorsqu'on a cherché à renouveler un gazon, on a toujours préféré suivre, comme tradition, cette coutume vicieuse qui consiste à recueillir indistinctement sur un fénil quelconque, toutes espèces de graines, sans s'enquérir de la qualité du foin, de la nature du sol dont il provient, sans même s'inquiéter si elles sont mélangées ou non de semences de mauvaises herbes. Un tel procédé peut offrir des avantages en ce qu'il n'exige aucune dépense, mais il ne compense guère les pertes qui résultent toujours d'un travail imparfait, alors surtout que ce travail doit produire des effets pendant une longue suite d'années. Nous ne cessons de le répéter, on doit toujours faire choix de graines d'herbes qui semblent le mieux convenir à la nature du sol.

Les botanistes comptent une variété infinie de plantes vivaces qui peuvent former d'excellents prés à foin, et parmi lesquelles on distingue celles de la famille des graminées, des légumineuses et des chicoracées comme devant occuper le premier rang.

Au nombre des graminées, nous distinguerons particulièrement : l'avoine élevée, le ray-gras, la flouve odorante, le vulpin des prés, l'agrostide, le dactyle, la crételle, la fléole, la phalaride, le panais, la houlque, la fétuque, la brize, le paturin, etc., et au nombre des légumineuses, nous citerons : la luzerne, les trèfles rouge et blanc, le mélilot, le lotier, la coronille, le fenugrec, la gesse, etc. (1).

Partout où la culture des terres arables paraît le plus perfectionnée, les prairies semblent être moins bien entretenues; nous avons eu lieu d'observer, dans certaines localités des Flandres et du Hainaut, des prairies naturelles sales, négligées et peu

(1) On peut se procurer ces graines chez MM. Vandendrisse et Panis, Grand' Place à Bruxelles, chez M. Reul à Liége, et généralement chez tous les marchands grainetiers renommés de la Belgique.

productives, tandis que le sol décelait tous les caractères d'une grande fertilité.

Nous avons fait remarquer précédemment que les terres labourables de ces contrées reçoivent annuellement de nombreux sarclages à la main. L'exécution de pareils travaux porterait à croire qu'une surface, sur laquelle les herbes parasites ne viennent jamais à maturité, devrait rester dans un état de propreté remarquable; mais l'expérience tous les jours mieux constatée des cultivateurs des Flandres et du Hainaut, modifie singulièrement cette opinion. En effet, leurs terres, soumises pendant une année à des sarclages fréquemment renouvelés, se couvrent l'année suivante d'une masse considérable de nouvelles plantes nuisibles. Ce fait mystérieux n'avait pu jusqu'à présent trouver d'explications satisfaisantes : nous avons été assez heureux pour faire comprendre à plusieurs agriculteurs distingués de ces contrées, qu'il est dû uniquement à la négligence et au peu de soins que l'on apporte à l'entretien des prairies et à la conservation des bonnes espèces d'herbes.

Cette conséquence est facile à expliquer : le foin, qui contient une infinité de mauvaises graines, est consommé par le bétail; ces graines n'éprouvent souvent aucune altération marquante dans l'organisme animal et se retrouvent parfaitement intactes dans les excrétions journalières où elles peuvent très-bien être observées à la loupe. Elles sont ensuite transportées sur les terres arables avec les matières excrémentielles qui les contiennent; elles y germent et donnent ainsi naissance à ces plantes usurpatrices qui occasionnent annuellement tant de frais de main-d'œuvre. Si l'on compare maintenant la plupart de ces plantes avec celles qui sont mélangées avec les bonnes herbes des prairies, on reconnaît entre elles une identité parfaite. La relation intime des mauvaises herbes des surfaces engazonnées avec celles des terres labourables paraît donc tout à fait évidente.

A la vérité, les terrains les mieux entretenus produisent aussi leurs mauvaises herbes; et il n'est pas toujours possible d'en éviter la reproduction, à cause des graines qui sont trans-

portées au loin par les vents. Mais l'envahissement des champs cultivés ou engazonnés par les plantes inutiles peut aussi tenir en grande partie, comme l'a fort bien constaté M. Morren (1), à ce que le produit du vannage et du criblage des céréales est jeté sur le fumier. A cette occasion, nous ne pouvons que conseiller avec ce botaniste de brûler et de convertir ce produit en cendres, ce qui, à nos yeux, permettrait de lui assigner un certain rang parmi les engrais.

Il serait inutile, croyons-nous, de démontrer plus amplement les avantages qui découleraient de la prompte amélioration de l'herbe des prairies; nous espérons qu'on ne tardera pas à les comprendre et à les apprécier. Nous nous bornerons, en conséquence, à résumer de la manière suivante, le travail qui vient d'être élaboré :

1° On ne doit garder de prairies naturelles que lorsqu'elles sont susceptibles d'être entretenues par les eaux d'irrigation. Cette règle générale reçoit des exceptions :

a. A proximité des villes où l'on peut utiliser à peu de frais les engrais liquides des distilleries, les boues des rues, les matières fécales et les engrais pulvérulents de toute espèce ;

b. Où la spéculation se porte sur l'engraissement des bêtes à cornes dans les prairies, comme cela se remarque dans les environs de Saint-Trond, de Tirlemont et de Jodoigne. Ce système, qui n'est guère pratiqué que par un petit nombre de propriétaires et par des bouchers, a ses avantages et ses inconvénients. Comme avantage, il permet de réaliser un bénéfice assez important et immédiat; comme inconvénient, il enlève à la prairie le mérite qu'elle a toujours eu de servir à l'amélioration des terres cultivables. En effet, l'herbe est constamment broutée par le bétail à l'engrais, au lieu d'être utilisée comme fourrage dans l'économie intérieure, et de procurer par là les engrais de ferme qui sont indispensables aux terres arables;

(1) Ch. Morren, *Journal d'agriculture pratique, d'économie forestière et d'éducation des animaux domestiques du royaume de Belgique,* juin 1848; p. 229 et 266.

c. Où l'on trouve plus avantageux de transformer indistinctement toutes les terres arables en prairies, comme cela a lieu dans le pays de Herve, pour se livrer exclusivement à la fabrication du beurre et du fromage destinés à l'exportation;

d. Où quelques clos doivent être ménagés pour le pâturage des juments poulinières et des jeunes élèves;

e. Enfin, où le sol arable ne forme qu'une couche très-mince et repose sur un sous-sol fortement alumineux, dont on ne peut tempérer l'onctuosité normale par des moyens mécaniques peu onéreux.

2° La culture de l'esparcette mérite, par ses avantages marqués, d'être tentée dans toutes les exploitations de la Belgique où le sol ne lui est pas contraire.

3° Il est de la plus haute importance que les prairies soient constamment entretenues dans un état convenable : *de propreté*, en éliminant les mauvaises herbes pour les remplacer par des plantes choisies convenant à chaque espèce de sol; *d'humidité et de sécheresse*, en pratiquant des canaux d'écoulement et d'irrigation bien entendus; *de pression et à surface plane*, en faisant fonctionner, à des époques déterminées, le cylindre et l'étaupinoir.

CHAPITRE III.

DES CULTURES EN LIGNES.

Malgré la multiplicité des expériences qui ont été tentées en Angleterre, en France et en Allemagne, sur les différents modes de sémination, on en est encore à se demander en Belgique s'il est réellement préférable d'adopter l'une méthode plutôt que l'autre.

Nous devons déplorer qu'une question d'une si haute importance pour l'agronomie soit restée jusqu'à présent sans solution,

et on ne conçoit pas comment, à l'aide des résultats qu'ont nécessairement donnés les essais qui ont été faits sur les semailles en lignes, comparativement aux semailles à la volée, on ne soit pas encore parvenu à dissiper les doutes que les cultivateurs belges ont conservés sur la première de ces méthodes.

Dans plusieurs localités de la Belgique, on a tenté la semaille en lignes pour les céréales; et presque toujours ces essais, qui ont eu pour résultats des déceptions, n'ont fait que confirmer l'opinion des cultivateurs en faveur des semailles à la volée. Mais, comment se fait-il qu'ici l'avantage semble rester à l'ancien système, alors que nos voisins cultivent avec profit les céréales en lignes? Cet état de choses résulte de deux causes principales : la première est la confection défectueuse des semoirs qui ont été employés; la seconde, qui n'est qu'une conséquence de la première, est que l'on a toujours eu le tort de semer trop clair, ce qui a fait que la plante tallant trop mûrissait inégalement.

Beaucoup de cultivateurs croient que la semaille à la volée doit être préférée à toute autre, parce que, dans leur opinion, la répartition de la semence se fait d'une manière plus parfaite, plus uniforme, parce que la perte de terrain est moins grande, et enfin, parce que cette méthode est la moins dispendieuse. Ce sont là des erreurs qu'il est facile de prouver, et il suffit de visiter le bel établissement de M. Amoire, à Soultaint, près de Valenciennes (France), pour être convaincu que des avantages nombreux sont attachés à la culture en lignes et que les inconvénients signalés ci-dessus n'existent que dans l'esprit des personnes qui n'ont jamais pu apprécier les belles semailles en lignes que cet agronome pratique depuis nombre d'années au moyen d'un semoir perfectionné.

Après avoir essayé une première fois sur quelques hectares, M. Amoire, agronome aussi persévérant qu'éclairé, ne tarda pas à reconnaître la supériorité de son nouveau système. Dès lors il n'hésita plus à l'adopter, et progressivement il finit par cultiver de cette manière toute son exploitation, à l'exception cependant des terres de betteraves où les instruments ne peuvent

fonctionner d'une manière convenable à cause des feuilles qui s'y trouvent enfouies.

Partout, dans cette belle propriété, on voit des moissons riches en pailles, mais particulièrement celles qui sont semées en lignes : les tiges de celles-ci sont plus élevées et plus fortes; les épis, longs et gros, sont remplis de grains d'une meilleure qualité.

Si après avoir visité le beau domaine que nous venons de parcourir, on n'a pas une conviction parfaitement établie, la culture des plaines qui environnent la ville de Lille parlera assez haut pour la compléter. En effet, là, l'agriculture, stimulée par les institutions gouvernementales, suit de près les progrès de la science; là, les instruments aratoires les plus perfectionnés reçoivent le baptême de l'expérience et la sanction d'une pratique éclairée; là enfin, la grande question des semailles en lignes pour les céréales a reçu sa solution par une expérience de six années et ne laisse plus aucun doute dans l'esprit de ceux qui l'ont pratiquée; nous dirons plus : l'avantage en est reconnu par ceux-là même qui n'ont fait que voir et comparer les produits de cette méthode nouvelle avec ceux de l'ancienne. Qu'on ne suppose pas que cette innovation ait été introduite par de grands propriétaires, montrant l'exemple et faisant de l'agriculture modèle à grands renforts de capitaux; non, cette nouvelle méthode de culture est l'ouvrage de simples fermiers ayant des terres en location à des prix très-élevés et ne pouvant, par conséquent, pas faire de l'agriculture de luxe, mais sachant fort bien qu'un capital judicieusement placé en instruments aratoires perfectionnés n'est pas une dépense réelle, mais une source de revenus pour celui qui sait en tirer parti.

Parmi les communes que renferme cette intéressante contrée, nous devons surtout mentionner celle de Lézennes, à une lieue environ de Lille. C'est là que le hasard nous a conduit lorsque, voyageant à la recherche des instruments aratoires perfectionnés, nous rencontrâmes M. A. Lefebvre, cultivateur consciencieux, mûri par une longue expérience et qui, sans emphase comme sans prétentions, nous fit part des résultats de ses diffé-

rents essais, principalement dans la semaille des céréales en lignes, système dont les avantages ne sont plus contestés dans ces localités.

M. Lefebvre, après avoir essayé plusieurs semoirs, a donné la préférence à celui de M. Pruvost, mécanicien à Wazennes-lez-Lille. Cet instrument fonctionne avec la plus grande régularité; mobile dans toutes ses parties, il peut semer à toutes les distances et toutes sortes de graines; son prix peu élevé (175 francs) le met à la portée des petits cultivateurs. C'est ainsi que, dans le petit village de Lezennes seul, il y a actuellement six semoirs à cheval, tant l'exemple de M. Lefebvre a porté ses fruits.

Depuis six ans que cet habile cultivateur sème toutes ses céréales en lignes, ses voisins ont dû reconnaître la supériorité de son système. En effet, rien d'admirable comme ces froments en lignes, présentant à l'œil la végétation la plus vigoureuse et la répartition la plus égale sur toute la surface du champ. Une chose digne de remarque, c'est qu'une terre semée en lignes à 18 centimètres de distance devient, par le tallage des plantes, aussi couverte d'épis ou de tiges que le champ qui porte la récolte la plus luxuriante, semée à la volée, et c'est au point que, sans entrer dans la pièce même et sans écarter les tiges, il est de toute impossibilité de pouvoir juger si la récolte est semée en lignes ou à la volée, parce que chaque ligne fournit un gazon touffu, dont les tiges vont rejoindre latéralement, par le tallage, celles de la ligne voisine.

Cette méthode de semer les grains, constatée, avons-nous dit, par une expérience de six années, donne des résultats qui ne laissent aucune prise à la critique. La question est donc tranchée à l'avantage de la culture en lignes, en dépit de ce que pourraient dire les agriculteurs belges, aussi désireux et aussi jaloux des perfections agricoles que nos voisins, mais sans doute moins persévérants qu'eux.

La banlieue de Lille nous a paru, sous tous les rapports, tenir la tête du progrès agricole. Si nous n'avons pas reculé devant cet aveu, si nous avons mentionné cette supériorité

d'une nation voisine sur les procédés de nos régnicoles, c'est dans l'espoir de stimuler le zèle des cultivateurs et de leur être utile en indiquant la source où ils peuvent aller puiser de bons renseignements.

Dans toute chose, et en agriculture surtout, il ne suffit pas de dire que tel ou tel système a l'avantage sur tel autre, il faut encore démontrer, ou du moins indiquer la supériorité de l'un ou de l'autre système. Les mots n'ont de valeur que lorsqu'ils sont prouvés par des faits; c'est donc pour obvier à cette lacune et dans l'espoir de faire partager notre conviction que nous allons détailler, à l'appui de la culture en lignes, une expérience dont la source ne peut être suspectée.

Une pièce de terre de six hectares fut ensemencée près de Valenciennes, par le système de culture en lignes; à la récolte on obtint 3,284 gerbes, qui donnèrent 109 hectolitres de froment, tandis qu'une autre pièce voisine, de la même contenance, ne produisit que 3,127 gerbes d'une paille moins élevée que la première, et 99 hectolitres 1/3 de froment. La culture en lignes donna donc un bénéfice de 157 gerbes de paille et de 9 2/3 hectolitres de grain.

Les avantages de ce nouveau système ne se bornent pas là : on économise plus d'un quart de la semence; on a la faculté de nettoyer et d'ameublir les terres avec beaucoup moins de frais que par tout autre genre de culture. Ces deux dernières considérations seules devraient suffire déjà pour faire accorder la préférence à la culture en lignes. En effet, on ne doit pas perdre de vue que la plus légère économie en agriculture devient une source de bien-être pour le pays entier, si elle est faite sur une grande échelle. Un quatrième avantage est la faculté qu'ont les récoltes semées en lignes de résister beaucoup mieux aux orages que les autres. Il n'est pas rare de voir les premières tout à fait intactes au milieu d'une plaine emblavée de céréales semées à la volée et entièrement versées par les pluies.

L'on a fait plusieurs comparaisons entre les produits des différentes méthodes de semailles; toujours elles ont eu pour résul-

tats de prouver la supériorité des cultures en lignes. Nous n'avons rendu compte ici que d'une seule expérience, parce que nous croyons qu'elle doit suffire pour convaincre les plus incrédules, même les cultivateurs qui persistent à croire que les espaces qui se trouvent entre les lignes sont autant de terrain perdu pour la production.

A ceux-ci nous répondrons d'avance par une question : Pourquoi plantent-ils en lignes les pommes de terre, les betteraves, les carottes, les navets, les rutabagas, le maïs, et pourquoi laissent-ils un si grand espace de terrain vide entre chaque ligne? Pourquoi ne rapprochent-ils pas les lignes? Pourquoi enfin commencent-ils à semer les féveroles au moyen du semoir?

Il est impossible qu'on réponde à ces questions sans détruire du même coup toute objection basée sur l'espace inculte laissé entre chaque ligne. D'ailleurs nous avons déjà dit que les plantes tallent au point qu'au mois de juillet, le champ se trouve entièrement couvert comme s'il avait été ensemencé à la volée; du reste, ce fait a été prouvé souvent en Belgique au moyen d'expériences faites au Jardin botanique de Liége, où l'on a toujours remarqué, depuis 1842, les plus belles récoltes en ligne de toutes les espèces et variétés de graminées.

Après de tels faits, après de pareils résultats, est-il encore possible de nier les avantages réels qu'offre la culture en lignes, avantages constatés par une foule d'essais et sanctionnés par une expérience de plus de six ans? Nous n'hésitons pas à répondre négativement. Du reste, quiconque a vu et étudié cette méthode s'empresse de la mettre en pratique. En Belgique, nous pourrions citer comme tels : M. le baron de Woelmont, propriétaire au château d'Op-Lieux près de Tongres, déjà si avantageusement connu par ses belles expériences et par son admirable système de culture; M. Vanlerberghe, cultivateur à Pottes (Hainaut), etc. Nous espérons que ces exemples porteront des fruits et que bientôt nous n'aurons plus rien à envier aux voisins dont nous venons de faire l'éloge.

CHAPITRE IV.

DES INSTRUMENTS ARATOIRES.

La Belgique n'est pas restée étrangère au perfectionnement des instruments aratoires; elle peut surtout se glorifier de posséder un système de charrues qui a été, dans une foule de circonstances, parfaitement apprécié par les nations voisines. La charrue de Brabant, dont nous voulons parler, présentait, dans sa construction primitive, des inconvénients qui s'opposaient à son adoption générale; mais ils ont été, dans ces derniers temps, parfaitement éludés par MM. Odeurs de Marlinne et Ph. Delstanche, de Marbais, qui ont su, par une constance remarquable, donner à cet instrument des qualités qui justifient pleinement la faveur et la réputation dont il jouit dans notre pays et à l'étranger.

A nos yeux, rien de plus parfait que les charrues à labour ordinaire et à deux socs de MM. Odeurs et Delstanche; aussi sont-elles répandues dans presque toutes les provinces wallonnes et construites par une infinité d'artisans auxquels ces fabricants ont bien voulu, dans l'intérêt de l'agriculture, communiquer le secret de leur talent.

Le Condroz possède aussi ses fabriques d'instruments; nous pouvons particulièrement citer les ateliers de M. d'Omalius et de M. Goffard de la Neuville (Liége), d'où sortent la charrue de *Roville modifiée* et les houes à cheval, les semoirs, les extirpateurs, etc., que beaucoup de cultivateurs ont admirés aux concours agricoles de Tinlot, de Waremme, etc.

Néanmoins, il nous restait un regret à l'égard de la cherté excessive de ces instruments; mais il ne peut plus être aussi vif depuis que M. Goffard a pris la résolution de réduire de 15 pour cent sur ceux des autres fabricants le prix de toutes les machines qui sortiront de ses ateliers.

Sans entrer dans le développement que nécessiterait la revue de tous les instruments utiles, nous mentionnerons plus particulièrement les houes à cheval, les semoirs à cheval, l'extirpateur et la charrue sous-sol (1), parce que leur usage est en quelque sorte inhérent à toute culture savamment organisée. Pour ce qui concerne les autres machines, nous ne pourrions ajouter que fort peu de chose à ce que nous ont dit M. De Dombasle, dans ses *Annales de Roville* et dans son *Calendrier du bon cultivateur*, et plus récemment, M. Max. Le Docte, dans son *Nouveau système de culture*, où l'on trouve des descriptions et des plans très-bien appropriés au sujet. Nous ne répéterons donc pas ce qui a déjà été décrit.

Les houes à cheval sont les instruments les plus précieux qui aient été inventés pour les cultures en lignes : elles produisent des effets prodigieux avec une dépense de temps et d'argent très-peu considérable. Aujourd'hui que la culture en ligne des betteraves, carottes, navets, etc., a pris une extension inespérée, on ne peut plus se passer de houes à cheval. On ne peut plus, comme on le faisait il y a à peine huit ou dix ans, exécuter des sarclages à la main qui coûtent immensément, et subordonner ainsi un système à la plus ou moins grande agglomération des habitants, à la plus ou moins grande abondance de bras. Ce qui a toujours épouvanté le cultivateur, ce sont les frais énormes qu'occasionnent toutes ces cultures où l'on doit se livrer à des sarclages fréquents; et, il faut l'avouer, il était prudent de réfléchir avant d'agir avec résolution.

Aujourd'hui, il n'en est plus de même, la houe à cheval à couteaux exécute très-bien l'extirpation des mauvaises herbes et donne à la terre des labours précieux dans toute l'acception du mot. Quant à la houe à cheval à socs, rien ne saurait, sans même faire abstraction des travaux manuels, égaler ses effets, lorsqu'on la met en œuvre pour butter les plantes en lignes. Or,

(1) La charrue sous-sol est connue en Angleterre sous le nom de *charrue-taupe*.

puisque nous avons démontré que, sauf par les procédés chimiques, l'agriculture ne peut plus guère faire de progrès sans cultures légumineuses en lignes, ces instruments doivent être connus, et on ne saurait faire trop de sacrifices pour les propager.

L'extirpateur est encore un instrument assez important, surtout pour le déchaumage des terres après la moisson. Dans beaucoup de localités, principalement celles où le système triennal avec jachère existe encore, on laisse la terre jusqu'à l'entrée de l'hiver sans lui donner de labour. Cette coutume est due uniquement à la difficulté qu'éprouve le cultivateur d'employer ses chevaux et son personnel à d'autres travaux qu'à ceux de la moisson et de l'ensemencement des céréales d'hiver. En effet, s'il essaie de déchaumer avec la charrue ordinaire, il perd un temps précieux qu'il regrette plus tard, et il abandonne avec raison, l'année suivante, une opération qui, dans aucun cas, ne devrait être négligée.

Labourer une terre aussitôt qu'elle est dépouillée de ses produits est une opération très-importante, non-seulement pour détruire efficacement les herbes parasites dont elle est envahie, mais surtout pour exposer le sol aux influences de l'air qui, à cette époque, agissent remarquablement sur la désagrégation du sol.

L'extirpateur est déjà très-répandu dans le Brabant et dans une partie de la province de Namur, où l'on apprécie sa haute utilité. Il serait à désirer qu'on usât de tous les moyens possibles pour le vulgariser, et mettre ainsi le cultivateur à même de remplir une lacune qu'il a laissée subsister jusqu'ici dans la manipulation de ses terres.

Nous n'avons pas grand'chose à ajouter aux renseignements que nous a fournis M. Le Docte (1) sur les semoirs à cheval à céréales, si ce n'est que nous en avons vu fonctionner un d'un système et d'un modèle tout nouveaux chez MM. Vanlerberghe, à Pottes, près de Tournay, et Petit-Pré, propriétaire à Neuf-Moulin, près de Bastogne. Ce semoir, inventé et fabriqué par M. Pru-

(1) Max. Le Docte, *Nouveau système de culture*, p. 282 à 287.

vost, nous a paru construit d'une manière irréprochable; nous dirons même qu'il est bien près de la perfection, s'il ne l'a déjà atteinte. Du reste, les semailles qui ont été exécutées chez les cultivateurs que nous venons de citer ne laissent pas de prise à la moindre critique (1). A l'aide du semoir Pruvost, on peut semer toutes espèces de graines et à toutes distances avec la plus grande régularité. A cet avantage incontestable, il faut encore ajouter le mérite d'une construction solide et d'un prix économique (175 francs) qui n'effraiera même pas les cultivateurs les moins entreprants.

La charrue sous-sol est aussi appelée à rendre des services à l'agriculture en permettant d'approfondir la couche végétale sans ramener à la surface du sol, comme cela se fait par les procédés ordinaires, la partie inférieure qui renferme souvent du fer ou d'autres substances nuisibles en ce qu'elles privent momentanément le sol de sa fertilité naturelle.

Nous ne croyons pas que l'on comprenne assez généralement la nécessité d'augmenter la couche de terre végétale pour arriver à un *maximum* de production. Qu'il nous soit donc permis, avant de parler des moyens qui doivent faciliter ces sortes d'opérations, d'exposer en quelques mots les avantages qui en résultent.

Les principales propriétés d'un sous-sol ameubli consistent :

1° A entretenir constamment la terre cultivable dans un état d'humidité et de sécheresse convenables, en laissant filtrer les eaux surabondantes dans les saisons pluvieuses, et en les ramenant des strates inférieures lors des grandes sécheresses;

2° A augmenter la profondeur du terrain soumis à la culture, de manière à donner un libre cours à la croissance des racines des plantes et à écarter les obstacles que rencontrent toujours les racines et les fibres radicellaires dans un sous-sol dur et imperméable;

3° A modifier physiquement et chimiquement ses parties

(1) Nous avons dit quelque chose à ce sujet en parlant des semailles en lignes.

constituantes, et à donner un accès plus direct aux fluides aériens, tels que l'oxygène, l'acide carbonique, le calorique, etc., qui agissent toujours favorablement sur les corps métalliques en les oxydant, en les acidifiant, et en contribuant, enfin, à les rendre assimilables par leur désagrégation ou leur décomposition.

Il est facile de voir que le défoncement ne peut qu'être avantageux et que la charrue sous-sol doit occuper un rang très-élevé dans la collection d'instruments des cultivateurs. Cette observation est vraie surtout pour ceux qui, dans un but quelconque, regardent comme une nécessité d'approfondir la couche végétale de leurs terres arables.

L'emploi de la charrue sous-sol ne provoque d'ailleurs pas de dépenses bien considérables; nous l'avons fait fonctionner avec profit dans des terres humides et peu profondes, ce qui ne permet pas de douter qu'elle doit produire, en toutes circonstances, des résultats analogues.

Nous voudrions voir ériger, sous les auspices du Gouvernement, ou plutôt par ses soins, un atelier pour la fabrication des instruments aratoires, à la tête duquel serait placé un homme probe et compétent. Cet atelier serait monté de telle sorte, qu'il pourrait suffire aux besoins du pays et de l'étranger; on n'y construirait que des instruments perfectionnés, que l'on vendrait à prix coûtant et que l'on ferait connaître au public par des circulaires envoyées à toutes les administrations communales.

Nous croyons fermement qu'en réduisant les prix de vente du bénéfice de fabrication qui n'existerait plus et de l'économie que présentent toujours les objets fabriqués sur une échelle étendue, on permettrait aux cultivateurs de se procurer une foule d'instruments perfectionnés, qu'ils ne peuvent aujourd'hui acquérir à cause de leur grande cherté.

Nous croyons qu'il ne serait pas impossible d'annexer cet établissement à l'institut agronomique ou à l'une des fermes modèles expérimentales que le Gouvernement se propose de fonder dans

un avenir prochain. Nous faisons des vœux pour que ce projet, quelque hasardé qu'il puisse être, reçoive une sanction et une exécution immédiates.

CHAPITRE V.

DU FUMIER.

Si l'on devait classer d'après leur degré d'importance les agents qui concourent le plus à la prospérité agricole, le fumier de basse-cour occuperait sans contredit le premier rang après les assolements. Il semblerait que son utilité incontestable et son immense application dussent impliquer une parfaite connaissance de ses propriétés. Mais, toujours guidé par des coutumes vicieuses, on agit sans s'enquérir de leurs effets; on opère sans discernement et, pour ne citer qu'un exemple, on pourrait rappeler la manière dont on traite le fumier par la chaux caustique pour lui donner plus de force et de vigueur par l'affinité des gaz qui s'en échappent, et pour arrêter une décomposition trop rapide lorsque, pour une cause quelconque, on veut conserver les engrais dans un état plus frais. Cette pratique, très-commune dans certaines localités du pays, tend à prendre un développement toujours croissant et démontre combien il serait utile de faire voir aux cultivateurs qu'ils sont induits en erreur par des résultats fictifs.

La manière dont on prépare et dont on conserve les engrais dans une grande partie de la Belgique est réellement déplorable. Cette négligence à l'égard du principal élément de la prospérité agricole est, nous pouvons le dire, une des causes principales de la stagnation de l'agriculture, et jamais nous ne rivaliserons

avec les agriculteurs anglais, quant à l'abondance des productions, si l'on n'apporte pas des modifications à cet état de choses.

C'est dans le dessein de provoquer ces modifications que nous allons nous livrer à des éclaircissements et à des recherches qui, nous aimons à le croire, ne seront pas sans utilité.

La qualité du fumier et ses effets dépendent :

1° De la litière des animaux;

2° De leur nourriture;

3° De leur âge;

4° De leur espèce;

5° De la conservation des matières dans les réservoirs;

6° De leur application sur le sol.

I. *De la litière des animaux.* — Comme les matières servant à l'alimentation et à l'entretien du bétail se trouvent toujours, à l'état de siccité, plus riches en substances salines et azotées que les tiges des céréales, et que, d'une autre part, les matières excrémentielles se trouvent, à poids et à volume égal, plus fertilisantes que les matières ingérées, il est évident que plus l'empaillement du bétail est considérable, moins l'engrais, les conditions restant les mêmes, a de valeur et de qualité. D'après cela, il est aisé de voir qu'il ne peut y avoir de véritable bon fumier de basse-cour si la quantité des excréments solides et liquides n'est pas dans un rapport proportionné avec celle de la litière; de même qu'il ne peut exister d'engrais de ferme substantiel et très-propre à la reproduction des céréales, avec de la paille qui ne serait pas mélangée d'excréments provenant d'une nourriture riche. Les considérations dans lesquelles nous sommes entré en parlant des assolements ne doivent plus laisser de doutes à cet égard.

II. *De leur nourriture.* — La nature et la proportion de la litière restant les mêmes, la quantité, de même que la qualité du fumier, que donne un animal, est tout à fait subordonnée à la quantité et la qualité des aliments qu'il reçoit. Si on lui donne une nourriture à la fois nutritive et abondante, on obtient un

fumier nutritif et abondant, toutes les autres circonstances étant égales d'ailleurs. Si, au contraire, il n'est alimenté qu'avec des matières peu nourrissantes, comme cela arrive fréquemment en hiver dans les fermes où l'on administre au bétail une quantité de paille, on aura un fumier abondant mais peu fertilisant. On peut donc considérer la qualité de la fiente et de l'urine comme dépendante de la nature des substances alimentaires.

III. *De leur âge.* — La qualité du fumier est fort variable suivant qu'il est produit par un animal adulte, vieux ou jeune. « Chez les sujets parvenus au terme de la croissance et jouissant d'une bonne santé, on n'observe d'un jour à l'autre ni augmentation, ni diminution sensible de poids. Dans l'enfance et la jeunesse, le poids de l'individu augmente graduellement; dans la vieillesse, au contraire, il décroît peu à peu. Évidemment les pertes éprouvées par l'animal adulte ont été réparées par les aliments qui ont fourni à l'organisme une quantité de carbone, d'azote, d'hydrogène et d'autres éléments exactement égale à celle qui est sortie par la peau, les poumons et les voies urinaires. Chez l'enfant, l'assimilation est supérieure à la déperdition: une partie des principes nutritifs reste dans le corps pour accroître sa masse; chez le vieillard, c'est l'inverse qui a lieu : l'organisme perd plus qu'il n'assimile. Il est donc évident qu'à l'exception d'une certaine quantité de carbone et d'hydrogène qui a été éliminée par les voies cutanée et pulmonaire, nous devons retrouver dans les excréments solides et liquides de l'homme et des animaux tous les autres principes qui entrent dans la composition des substances alimentaires (1). »

Ainsi les animaux peuvent fournir un fumier renfermant des principes azotés et minéraux bien différents, nonobstant la similitude de leur espèce et de leur nourriture. S'ils sont adultes, ils restituent exactement, sauf une partie de carbone, d'hydrogène et d'oxygène, toutes les matières que contiennent les aliments; car, « dans tous les animaux adultes, les excréments contien-

(1) Liebig, *Lettres sur la chimie*, p. 303. Paris, 1845.

nent les ingrédients du sol suivant les quantités et les proportions relatives dans lesquelles ces mêmes ingrédients sont contenus dans la nourriture de ces mêmes animaux (1). » S'ils sont vieux, ils perdent tous les jours de l'azote, du phosphore, etc., qu'on retrouve dans leurs déjections en quantité proportionnelle à la diminution de leur poids, semblables à un malade ou à un homme privé d'aliments qui, en se nourrissant aux dépens de sa graisse, de sa chair et de sa partie osseuse, ne tarde pas à s'atrophier. S'ils sont jeunes, l'inverse a lieu : ils élaborent par inhalation les éléments qui doivent constituer la masse de leurs organes. Cette assimilation a lieu en raison directe de leur augmentation.

« Si la nourriture exerce beaucoup d'influence sur la qualité du fumier, les conditions dans lesquelles se trouve le bétail en exercent une qui n'est pas moins grande. Les vaches laitières ou saillies donnent un fumier moins azoté que celui des bœufs de travail; cela se conçoit aisément : les principes azotés de la nourriture sont distraits des sécrétions pour concourir au développement du fœtus et à la production du lait; par la même raison, les déjections des élèves, toutes circonstances égales d'ailleurs, procurent un engrais moins riche que celui qui dérive d'animaux adultes (2). »

Le fumier provenant de l'animal en vieillesse est donc le meilleur, tandis que celui qui est fourni par un animal en voie de développement est de la qualité la plus médiocre.

On comprendra maintenant avec assez de facilité combien il est préférable, quant à la production des engrais, de se livrer à l'engraissement plutôt qu'à l'élève du bétail, puisque, d'une part, la perte éprouvée ne se compose que de graisse dont les éléments constitutifs (carbone, oxygène, hydrogène) sont presque insignifiants pour la végétation; tandis que, de l'autre, cette perte se compose d'os, de sang, de chair, etc., etc., toutes substances fort riches en principes azotés et minéraux.

(1) Liebig, *Des engrais artificiels*, p. 23. Paris, 1846.
(2) Boussingault, *Économie rurale*, t. II, p. 125.

IV et V. *De leur espèce et de la conservation des matières dans les réservoirs.* — Les théoriciens ne sont nullement d'accord avec les praticiens sur la qualité du fumier des espèces chevaline et bovine. Les premiers prétendent que l'engrais de cheval est supérieur en qualité à celui de vache; les autres, s'appuyant sur l'expérience, semblent convaincus du contraire.

En réfléchissant aux principes que nous venons d'émettre, nous trouvons également que les excréments du cheval, qui se nourrit ordinairement de foin et d'avoine, doivent contenir des matières essentiellement plus riches que celles de la vache, puisque celle-ci est nourrie, une grande partie de l'année, avec des substances peu actives, dont les principaux éléments sont enlevés par l'exportation continuelle des veaux et du lait sous forme de beurre et de fromage.

Pour expliquer ces divergences d'opinions, pour démontrer enfin, comment le praticien a pu, par ses expériences, assigner au fumier de vache une supériorité sur celui de cheval qui, en théorie, ne peut pas exister, il suffit de jeter un coup d'œil sur leur composition et leurs propriétés respectives.

Le fumier de cheval, par sa nature sèche, entre, comme on sait, rapidement en fermentation lorsqu'il n'est pas mélangé ou lorsqu'on néglige les précautions qui tendent à le conserver frais. Cette action est provoquée principalement par les sels ammoniacaux qui s'y trouvent en abondance. Or, comme la pratique des arrosements est inconnue dans presque toutes les exploitations, il en résulte que la grande altération qui se manifeste dans les déjections animales leur fait perdre nécessairement une grande partie de leur qualité et de leur puissance.

Le fumier de vache, au contraire, possède et retient assez d'humidité pour que sa fermentation et sa décomposition s'accomplissent dans les conditions voulues. De là vient qu'en pratique on a lieu d'observer que le fumier d'étable est meilleur et plus durable que celui d'écurie; toujours confiné séparément dans un petit rayon du réservoir, il subit une altération trop rapide qui lui enlève une bonne partie de ses principes azotés.

Néanmoins, cette remarque n'autorise pas à croire que le fumier de vache soit plus riche et plus durable que celui de cheval; il est même certain que celui-ci acquerrait une efficacité plus grande que l'autre, si l'on empêchait les agents volatils de s'en échapper.

Mais, dit-on, les bêtes à cornes donnent des excréments plus volumineux que les chevaux et procurent, par conséquent, plus d'engrais; il est donc juste de croire, qu'à conditions égales dans les soins d'entretien, l'engrais de vache doit être plus efficace par son abondance, s'il ne l'est pas d'une manière aussi appréciable par sa qualité.

En admettant les conditions ordinaires de nourriture et de corpulence pour le cheval et la vache, on obtiendra sans doute un plus grand volume dans les déjections de ce dernier animal; mais, comme nous l'avons déjà fait observer ailleurs, c'est une erreur d'apprécier la valeur d'un engrais d'après son volume ou sa densité sans le porter à la dessiccation et sans en connaître les principes constituants. Cette opinion pourrait être appuyée sur des documents analytiques, mais il suffit, pour se convaincre de sa justesse, de rechercher la composition respective des matières stercorales du cheval et de la vache. Remarquons seulement que les bêtes à lait, prenant une nourriture plus aqueuse que les bêtes de trait, l'eau que renferment les aliments se trouve toujours accusée dans les excréments.

De ce fait, on peut tirer les deux conséquences suivantes : si l'on trouve que les excréments de la vache sont plus volumineux, ce volume n'est dû qu'à une augmentation d'eau, qui ne constitue pas un engrais proprement dit.

Si l'on dit qu'elles procurent plus d'effets sur le sol, cela tient à ce qu'étant très-aqueuses, elles n'exigent pas, comme celles du cheval, une constante humidité artificielle et des soins tout particuliers.

Ainsi, le fumier de cheval que l'on obtient par le procédé ordinaire est inférieur à celui du bétail à cornes, parce que le premier, faute de prévoyance, fermente trop rapidement, tandis que

le second ne subit qu'une décomposition lente. Mais cet ordre de choses change pour les fumiers obtenus par le nouveau procédé que nous allons bientôt indiquer, et il peut déjà être établi d'avance que le fumier d'écurie est d'une qualité supérieure à celui d'étable. Pour les cas ordinaires, l'expérience, comme la théorie, nous prouve qu'on peut même, quant à ses effets, lui donner des qualités égales à celui de moutons, lorsque ces animaux sont soumis de part et d'autre aux mêmes conditions de nourriture.

On a remarqué dans la pratique que le fumier de moutons est le meilleur de tous. Pourquoi existe-t-il une différence entre les engrais de chevaux nourris au foin et à l'avoine et les engrais de moutons soumis au même régime? Si nous voulons nous donner la peine de suivre attentivement la manière dont ils sont recueillis, nous trouverons bientôt la cause de cette différence dans leur mode de conservation.

Le procédé de conservation des engrais dans les fermes est aussi variable que la disposition des localités. D'abord, nous sommes obligé d'avouer, à notre grand regret, que nous avons très-souvent eu lieu d'observer dans beaucoup de fermes que l'on n'y recueille jamais les urines pour les employer, soit séparément, soit à l'état de mélange. Il n'est pas rare non plus de voir, dans certaines exploitations, le fumier entièrement submergé par les eaux pluviales, tandis que, dans beaucoup d'autres localités, on le prive de tout liquide; on le laisse ainsi se réduire à un état de dessiccation ou de submersion qui lui fait perdre, sans qu'on s'en aperçoive, toute sa quintessence. De tels faits sont tristes à signaler, et ils le sont d'autant plus qu'ils paraissent être dus autant à l'ignorance qu'à la négligence, puisqu'on s'obstine encore à prétendre que si le fumier diminue en volume il n'en conserve pas moins ses propriétés.

Écoutons ce que dit à ce sujet M. Boussingault, et nous serons bientôt convaincus que ce raisonnement est erroné.

« Le fumier frais du cheval contient, à l'état sec, azote, 2,7 pour cent. Le même fumier, disposé en couche épaisse et

abandonné à une décomposition complète, a donné un terreau dans lequel il n'entrait, au même état de siccité, que 1 p. % d'azote. J'ajouterai que, par cette fermentation, le fumier avait perdu à peu près les 9/10 de son poids. On peut juger, d'après ces nombres, combien a été grande la perte en principes azotés (1). »

Dans les bergeries, on dispose un râtelier mobile qui s'exhausse à volonté, ce qui permet d'y laisser le fumier pendant deux ou trois mois, lorsqu'on a la précaution de le couvrir tous les jours d'un lit de paille fraîche. A tous les instants la litière est piétinée; elle reçoit en outre toutes les déjections solides et liquides qui se mélangent à la paille. Cette disposition fait acquérir aux engrais une grande valeur : le piétinement des animaux les met à l'abri du contact de l'air et en arrête la décomposition rapide, tout en leur conservant la plus grande partie de leurs produits volatils.

En effet, aussi longtemps qu'on laisse le fumier intact, il ne communique, même au sein de la bergerie, aucune odeur. Les observations que nous avons faites à cet égard nous ont indiqué que les acides acétique et hydrochlorique, placés dans l'enceinte, ne donnent que très-peu de vapeurs blanches ammoniacales, ce qui prouve évidemment la condensation de ce gaz. Mais il n'en est pas de même lorsqu'on transporte le fumier; alors les réactifs sont inutiles, l'odeur très-forte qui se manifeste est suffisante pour déceler la présence de l'ammoniaque : c'est cet alcali volatil, si éminemment propre au développement des végétaux, qu'il importe surtout de conserver et que le fumier de cheval ne contient plus qu'en petite proportion lorsqu'on le conduit sur la terre arable. Le fumier de mouton, au contraire, n'étant guère consommé et ayant primitivement fixé l'ammoniaque, en conserve toujours une forte partie, non-seulement entre ses pores, mais encore dans les matériaux non altérés.

Nous voyons donc que si le fumier de mouton est de meilleure

(1) Boussingault, *Économie rurale*, tom. II, p. 121.

Dans l'intérêt de l'agriculture, nous ne pouvons conseiller ni l'un ni l'autre de ces deux systèmes; si nous avions un avis à émettre, nous dirions que le dernier est moins préjudiciable que le premier.

Maintenant que l'on connaît les pertes qu'éprouve le cultivateur en entretenant mal ses fumiers de basse-cour; maintenant qu'on aura pu apprécier combien il est urgent d'apporter des perfectionnements dans sa confection, nous allons essayer d'indiquer les conditions principales et les moyens les plus faciles pour atteindre ce but.

L'emplacement destiné à recevoir les fumiers d'une exploitation doit être :

1° Entouré d'une petite lisière empierrée et exhaussée de $0^{m},08$ au-dessus du niveau de la cour, afin de l'abriter des eaux pluviales qui tombent dans l'enceinte de la ferme ;

2° Insensiblement approfondi jusqu'à $0^{m},55$ pour faciliter la circulation des voitures, pour empêcher la perte des eaux de fumier et enfin pour conserver à celui-ci, par l'effet de la capillarité, un degré convenable d'humidité;

3° Composé d'un sol alumineux, piloté et légèrement incliné, d'abord pour empêcher la filtration du jus de fumier et ensuite pour réunir dans une fosse, par un système de rigoles, toutes les urines qui arrivent directement des écuries et des étables, et qui sont destinées aux arrosages.

Telle est la disposition qui nous a paru la plus simple et la meilleure pour empêcher la submersion et le desséchement complet du fumier; nous allons maintenant nous occuper plus spécialement de sa préparation et de sa conservation.

Est-il préférable de conserver chaque espèce de fumier séparément ou d'en faire un mélange intime? Cette question est encore fort agitée aujourd'hui.

Quelques agriculteurs s'appuient, pour motiver la séparation de chaque espèce de fumier, sur les effets mécaniques qu'ils produisent sur les terres cultivables. Ils prétendent que l'engrais d'écurie convient spécialement aux sols humides et compactes, parce

qu'il est sec et chaud; que celui d'étable demande à être placé dans un terrain sec et sablonneux, parce qu'il est aqueux et froid.

Quelques théoriciens, à leur tour, ont également cherché à démontrer que chaque espèce de fumier devait occuper une place séparée, en partant de ce principe qu'ils ont tous une composition chimique différente; que l'un, par exemple, contenant beaucoup d'azote et de potasse, devait être réservé au sol destiné à porter des plantes qui demandent des principes azotés et alcalins; que l'autre, contenant beaucoup de silice ou de chaux, devait être appliqué aux plantes à silice ou à chaux.

Sous le point de vue physique, on doit convenir que les praticiens n'ont pas tout à fait tort de croire que des engrais spéciaux pour chaque terre, suivant leur nature sèche ou humide, devraient produire des effets plus marquants; mais depuis que nous avons fait subir à nos engrais de basse-cour des préparations étudiées, nous n'avons plus eu lieu de faire de semblables remarques.

Du reste, l'opinion de MM. Boussingault et De Dombasle est aussi que l'on ne peut établir de différence entre l'action mécanique du fumier de cheval et celle du fumier de vache, lorsque leur fermentation a été bien dirigée.

Sous le point de vue chimique, nous ferons quelques observations sur un rapport qu'a fait insérer M. Joigneaux dans le *Journal des propriétaires et des agriculteurs :* elles viendront parfaitement à propos pour démontrer qu'il est même préférable, en toutes circonstances, de mélanger les fumiers.

Selon cet agronome, les cultivateurs, au lieu de mélanger les différentes espèces de fumier, comme ils le font aujourd'hui, devraient avoir pour chacun d'eux une enceinte réservée, de manière à pouvoir donner à chaque graminée et à chaque légumineuse le fumier qui lui est particulier. M. Joigneaux a cherché à démontrer les avantages qui résulteraient de son système et les pertes que le cultivateur éprouve en confondant ses

fumiers. Pour cela, il a pris comme point de comparaison l'exemple suivant : « Supposons, dit-il, qu'il prenne fantaisie à une personne de jeter, en pâture, à un chien, un mélange de viande et d'herbe crue, il est hors de doute que ce chien repoussera l'herbe crue et ne mangera que la viande; donc il aurait mieux valu de lui donner la viande seule et réserver l'herbe pour le bétail : c'eût été plus rationnel et plus économique. »

Nous partageons, avec M. Joigneaux, l'avis que les céréales, les pommes de terre, la navette, etc., se nourrissent de substances différentes; mais nous ne pouvons, avec lui, conseiller, pour cette raison, d'assigner à chaque espèce de fumier une enceinte particulière, afin de donner à chaque plante l'engrais qu'elle réclame; car ce serait mettre le cultivateur dans la nécessité de fumer, tous les ans, chaque terre qui aurait produit une récolte, ou bien de cultiver, sur une fumure ordinaire, la même espèce de plantes pendant toute une série d'années.

Cette méthode ne paraît réalisable que pour les engrais préparés chimiquement; et, dans ce cas, nous croyons qu'elle serait utile, parce qu'alors on ne s'exposerait pas à laisser séjourner dans le sol des sels qui, n'ayant pas été absorbés par la récolte, finiraient par se perdre, soit dans les couches inférieures, soit dans l'atmosphère.

En ce qui concerne le fumier, la perte que le cultivateur éprouve en le mélangeant n'est pas aussi considérable que paraît le croire M. Joigneaux. Si l'on applique au sol un fumier mélangé qui contient à la fois les principes nécessaires aux plantes à potasse, à silice, à phosphore et à chaux, il est certain qu'en cultivant alternativement ces différentes espèces de plantes, elles enlèveront successivement au fumier les éléments qui le composent. En conséquence, si l'herbe crue donnée au chien est rejetée, foulée et perdue, il n'en est pas tout à fait de même des engrais organisés qu'on confie à la terre : ce qui n'est pas utilisé une année par une espèce de plantes est mis en dépôt dans le sol pour porter ses fruits l'année suivante.

Des essais comparatifs nous ont pleinement convaincu que

les fumiers, n'importe leur origine, produisent des effets plus durables et plus avantageux lorsqu'ils sont mélangés; nous croyons être dans le vrai en conseillant d'en opérer le mélange.

En agriculture, on sait qu'on ne peut guère profiter de tous les moments propices pour exécuter le transport des engrais sur les champs. Presque toujours l'intempérie des saisons, la disposition des assolements ou l'ordonnance de l'économie, oblige le cultivateur à les conserver dans la ferme pendant une période très-longue; par exemple depuis le mois de décembre jusqu'au printemps. On comprend par là combien il est nécessaire de leur faire subir des préparations, afin de les préserver de la moisissure, d'une combustion trop rapide, etc.

Parmi les conditions qui doivent être remplies pour obtenir un fumier de grande valeur, on peut citer : *la compression, l'humidité, la condensation des composés volatils.*

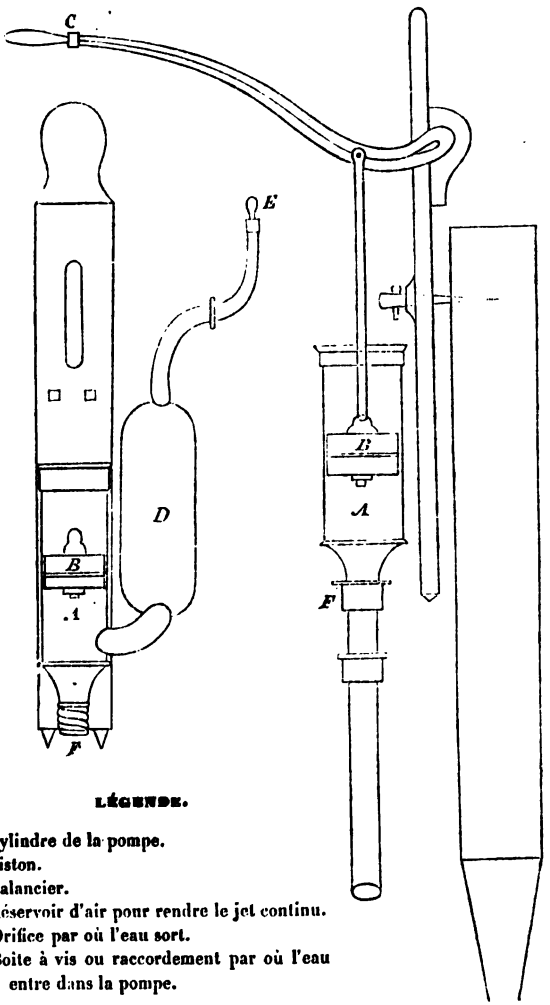
La compression. — Pour éviter les inconvénients produits par l'accès trop direct de l'air à travers les interstices du fumier, on en obtient facilement le tassement désirable en faisant promener le bétail de temps à autre sur la surface du tas; on ne fait qu'imiter par là le piétinement des moutons dans les bergeries, qui influe si favorablement sur la qualité des engrais.

L'humidité. — Malgré les meilleures dispositions pour l'emplacement, la température de l'été absorbe bientôt, sous forme de vapeurs, toute l'eau qui se trouve à la superficie de la masse. Comme il est de toute urgence, pour éviter une décomposition trop active, de lui conserver une certaine humidité que le phénomène capillaire ne peut lui procurer, on doit de toute nécessité avoir recours aux arrosements.

Ces opérations peuvent s'exécuter de plusieurs manières; naguère encore, on était obligé de se servir d'un petit instrument qu'on emploie communément dans les blanchisseries pour arroser le linge. Aujourd'hui, on a pour cet usage une petite pompe portative très-ingénieusement construite. Cette pompe pouvant être fixée à volonté, on peut la placer dans le réservoir aux urines, et, en moins de quelques minutes

de travail, on parvient à asperger tout un tas de fumier (1).

(1) Cette pompe dont voici les deux coupes et qui est de l'invention de M. L.-J. Bernard Martin, constructeur d'appareils distillatoires, à Huy, a encore l'avantage de pouvoir être transportée dans les appartements en cas d'incendie :



LÉGENDE.

A. Cylindre de la pompe.
B. Piston.
C. Balancier.
D. Réservoir d'air pour rendre le jet continu.
E. Orifice par où l'eau sort.
F. Boîte à vis ou raccordement par où l'eau entre dans la pompe.

La condensation des composés volatils. — Certains auteurs prônent le sulfate de fer pour fixer l'azote du fumier; d'autres, au contraire, préfèrent le sulfate de chaux. Ces deux composés sont propres, l'un et l'autre, à remplir le but que l'on veut atteindre.

En effet, l'azote du fumier se dégage sous forme d'ammoniaque en combinaison avec les acides carbonique et hydrosulfurique.

On sait, si l'on se rappelle la belle loi de Bertholet, que chaque fois qu'il peut se former un corps insoluble par la réunion de deux corps solubles, une réaction a lieu; or, le cas se présente ici pour les deux sels ammoniacaux qui viennent d'être mentionnés.

C'est ainsi, par exemple, qu'en présence du sulfate de fer ou du sulfate de chaux, le carbonate d'ammoniaque, ne pouvant résister aux affinités réciproques, se décompose et se transforme soit en sulfate d'ammoniaque et en carbonate de fer, soit en sulfate d'ammoniaque et en carbonate de chaux.

Dans la préparation de nos fumiers, nous n'avons guère employé le sulfate de fer, parce qu'il offre de graves inconvénients lorsqu'il est employé en grande quantité; en outre, sa base ne peut, comme celle de la chaux, activer la végétation, attendu qu'il n'est pas de sol qui ne contienne suffisamment de fer : ce sont ces motifs qui nous ont fait préférer le sulfate de chaux.

Au lieu de saupoudrer le fumier de sulfate de chaux, nous l'employons à l'état de dissolution, afin d'augmenter les points de contact. A cet effet, après l'avoir réduit en poudre, nous le faisons délayer dans la fosse à urine, pour en asperger le fumier à mesure que l'on y forme de nouvelles couches, c'est-à-dire environ toutes les vingt-quatre heures.

La quantité à employer à cet usage doit varier suivant la quantité et la décomposition plus ou moins avancée des engrais. Cinq hectolitres par mois nous ont paru suffire à une exploitation de 180 à 200 hectares.

Désirant utiliser les phosphates de chaux et de magnésie, comme engrais, sur des terrains destinés à produire des graminées, nous avons jugé convenable d'en employer une partie dans

la préparation du fumier; mais, eu égard à la difficulté qu'offre la pulvérifisation des os en poudre fine (1), ainsi qu'à leur insolubilité complète dans l'eau et partielle dans les acides, nous avons cru plus avantageux de faire usage des os calcinés.

Après les avoir réduit en poudre tamisée, nous les laissons digérer quelques instants dans l'acide sulfurique; celui-ci s'unit à une partie de la chaux et de la magnésie que renferment les os, et convertit les phosphates de chaux et de magnésie en surphosphates de ces bases, qui alors deviennent solubles. A cet état de combinaison, nous les mélangeons aux urines destinées à imprégner les engrais de ferme, au lieu de les transporter étendus d'eau sur les terres cultivables, comme nous l'a conseillé M. Liebig. De cette manière, nous épargnons des frais de transport et nous évitons des difficultés que dans la petite culture seule on serait à même de surmonter.

En agriculture, il faut des procédés simples et faciles qui n'entravent en rien les opérations et qui occasionnent peu de frais d'achat et de déplacement : ce n'est qu'à cette condition qu'ils sont praticables.

Comme le gypse, les os acidifiés arrêtent la volatilisation de l'ammoniaque à mesure que l'urée de l'urine et la matière organique azotée des excréments se putréfient; il se forme alors des phosphates doubles, c'est-à-dire un phosphate ammonico-calcique et un phosphate ammonico-magnésique.

Ces composés, si éminemment propres à la végétation, parce qu'ils renferment, sous une forme assimilatrice, l'azote, le phosphore, la magnésie et la chaux, dont les plantes sont avides, sont ainsi absorbés par le fumier auquel ils communiquent une force active infiniment plus grande que celle qu'il possède lorsqu'il est préparé par les procédés ordinaires.

En 1846, nous avons été vraiment surpris des beaux résultats

(1) Les os frais ont une telle cohésion, que nous avons souvent essayé en vain de les réduire en poudre fine sous des meules d'une très-grande dimension. Il y a cependant en Angleterre des machines destinées à cet usage et fonctionnant en perfection.

que donnait cette méthode, principalement pour les céréales; nos observations s'étant portées sur une surface de douze ares divisée en deux parties égales, soumises aux mêmes conditions de culture, nous avons constaté que le froment récolté sur la partie qui avait été fumée avec des engrais préparés a donné un produit supérieur de 42 litres de graines et 15 kil. de paille, à celui qu'on avait obtenu au moyen du fumier ordinaire. Voici les détails de l'expérience :

Six ares de terrain ensemencés en froment ont produit :

	GRAINES.	PAILLE.
Avec du fumier préparé.	1,68 hectol.	252 kil.
Avec du fumier ordinaire	1,26 »	237 »
DIFFÉRENCE	0,42 hectol.	15 kil.

Si l'expérience avait été faite sur une surface d'un hectare, la différence aurait été de 7 hect. en graines et de 245 kilog. en paille. Ce résultat permet de faire remarquer que si l'excédant en paille a été peu sensible, il n'en est pas de même de l'excédant en graines, qui a dépassé, dès la première année, les frais qu'avait occasionnés la préparation.

Depuis que nous employons les os traités de la manière qui a été indiquée, nous avons toujours remarqué que les épis possédaient un plus grand nombre de graines et que celles-ci étaient d'un poids comparativement plus élevé. Nous pouvons donc, avec toute assurance, en recommander l'emploi dans la préparation du fumier, non-seulement pour conserver les gaz qui s'échappent de celui-ci, mais aussi pour les rendre plus assimilables.

Nous reviendrons maintenant à l'examen de l'état physique du sol dans ses rapports avec l'application du fumier; question déjà traitée mais pas suffisamment approfondie.

VI. *De leur application sur le sol.* — On sait que les fumiers de cheval et de vache ont chacun leurs propriétés physiques par-

ticulières, et conviennent à certaines terres plutôt qu'à d'autres, suivant leur nature sèche ou humide. Nous l'avons dit plus haut, le fumier d'écurie est préféré dans les terrains humides, parce qu'il est plus sec et plus chaud; le fumier des étables produit des effets plus marquants sur des sols secs et meubles, parce qu'il est humide et compacte.

Il résulterait donc de cet état de choses que le mélange du fumier serait une chose préjudiciable, puisqu'il ne serait plus possible au cultivateur de donner à chaque terre l'engrais qu'elle réclame. La réponse à cette proposition peut se faire par les deux questions suivantes : une terre alumineuse ne se divisera-t-elle pas aussi bien avec un engrais frais préparé d'après le procédé que nous avons indiqué qu'avec du fumier de cheval ordinaire? Le fumier court et consommé, soumis aux mêmes préparations, ne pourra-t-il pas remplacer le fumier de vache et n'agira-t-il pas avec autant d'efficacité que ce dernier dans les terrains légers et sablonneux? Convaincu que ces questions ne sont susceptibles d'aucune controverse, nous pouvons les laisser sans solution.

La seule chose qu'on puisse objecter encore, c'est qu'en laissant consommer les engrais, on éprouve de grandes pertes. Cette objection est plausible et même fondée lorsqu'il s'agit d'engrais abandonnés ou négligés; mais elle est futile si l'on veut parler de fumier de basse-cour ayant reçu tous les soins désirables, car l'azote étant condensé, il ne peut s'échapper dans l'atmosphère que du carbone et les éléments de l'eau qui se trouvent toujours en quantité suffisante dans tout domaine agricole bien administré.

Malgré cette faculté que possède le fumier préparé de modifier la texture des terres arables, il ne peut jamais être avantageux de l'employer dans le but de le faire agir plutôt mécaniquement que chimiquement sur le sol, parce que, pour obtenir un effet physique dans les terrains sablonneux, on doit employer du fumier consommé, dont les parties, plus solubles, sont entraînées plus tôt dans les couches souterraines par les eaux pluviales.

Vouloir faire agir mécaniquement le fumier, c'est, selon nous,

subordonner les effets chimiques des engrais aux effets physiques, puisqu'ils ne peuvent, excepté dans les terrains argileux, se produire simultanément. Il nous paraît donc plus logique de les appliquer sous les formes les plus avantageuses, en leur conservant la plus grande quantité de sels assimilables.

Quant à l'ameublissement convenable des sols tenaces, il est facile, sans avoir recours aux engrais, de l'obtenir, soit par des cultures bien entendues et des labours fréquents, soit par l'application de la chaux ou de la marne.

Nous pouvons donc considérer comme vicieuse toute méthode qui ne tendrait pas à conserver aux fumiers la plus grande partie de leurs principes actifs; la meilleure consisterait à en faire usage lorsqu'ils n'ont encore subi qu'une légère altération : c'est sous cette forme de décomposition récente que nous voudrions les voir appliquer sur les terrains chaque fois que les circonstances le permettent.

Le procédé d'application du fumier sur le sol est un point sur lequel les praticiens ne sont nullement d'accord et dont la solution nous paraît être d'une grande importance en agriculture.

Depuis longtemps, la théorie recommande d'enfouir immédiatement le fumier au lieu de le laisser exposé à la superficie du sol; la pratique, au contraire, semble, en certaines circonstances, rejeter ce principe.

Il est très-bien constaté qu'un fumier exposé longtemps sur le sol laisse, par la putréfaction des matières, évaporer tout son azote, sous forme d'ammoniaque, lorsque cette base n'est point combinée à un acide qui puisse le rendre stable. Comme la présence de cet alcali doit caractériser tout engrais actif, les théoriciens avaient raison de se récrier contre toute exposition de ce genre aux influences de l'air.

En se basant sur l'expérience des faits et sur ce que le fumier en couverture agit sur le sol d'une façon analogue aux branches d'arbres qui favorisent dans une prairie la croissance de l'herbe et communiquent au sol des sucs nourriciers, les praticiens avaient raison aussi, de leur côté, de ne tenir aucun compte des

conseils fournis par la théorie. Comment expliquer ces étranges résultats? Tous ceux qui veulent se rendre à l'évidence du raisonnement et qui cherchent la cause avant d'apprécier l'effet, parviendront aisément à se rendre compte de ces prétendus phénomènes qui, en réalité, ne sont que de simples faits qui ont échappé à la sagacité des théoriciens aussi bien que des praticiens.

Nous avons démontré plus haut que les engrais obtenus par les procédés ordinaires perdent leurs principes volatils dans le réservoir de la ferme; il est donc facile de comprendre que, lorsqu'ils sont répandus sur le sol, les fortes chaleurs ne leur font plus perdre des corps gazeux, puisqu'avant d'être enlevés de la ferme, ils n'en contiennent déjà plus que dans la matière organique non altérée. Dès lors, il est également facile de concevoir que le fumier ainsi déposé sur le champ ne peut qu'acquérir des qualités, car les excréments qu'il contient laissent des vides entre leurs parties, et, selon les lois de la physique, ces vides fixent les gaz de l'atmosphère, parmi lesquels se trouve l'ammoniac amené le plus souvent par les eaux de pluie.

Nos essais nous ont prouvé que par l'application du fumier ordinaire en couverture, la première récolte est presque toujours douée d'une grande richesse de végétation; mais il n'en est plus de même lorsqu'on se livre à des expériences de ce genre avec du fumier bien conditionné; et pour ne citer qu'un exemple, nous dirons que le fumier de mouton produit toujours des effets bien autrement marquants lorsqu'il n'est pas frappé des rayons calorifiques. Cette dernière observation n'offre rien de surprenant : le fumier de bergerie conservant des sels ammoniacaux dans ses pores, la température élevée ne tarde pas à les lui enlever en quantité bien plus considérable que celle qui pourrait être absorbée dans l'air par le fumier pendant tout le temps de son séjour sur le sol, en admettant même l'intervention d'une pluie.

Nous ne pouvons donc pas admettre cette opinion de M. Moll « qu'un fumier peut rester 15 à 20 jours sur le sol sans inconvénients, lorsqu'il n'est pas en pente; » car, il est incontestable

que le fumier bien préparé et qui contient, comme celui de bergerie, des principes qui peuvent s'exhaler par la seule action de la chaleur solaire, doit finir par éprouver des pertes très-considérables.

C'est, conséquemment, la différence qui existe dans la qualité des fumiers qui a pu donner naissance aux opinions si divergentes des théoriciens et des praticiens.

Les apologistes du fumier en couverture se basent sur ce qu'il aurait la propriété de communiquer au sol des principes différents de ceux qui sont contenus dans le fumier enterré immédiatement après son transport sur les champs. Nous venons de voir, en effet, que cette opinion est vraie lorsqu'il s'agit d'engrais mal confectionnés; mais, hors de là, elle n'a plus le moindre fondement. Qu'on ne croie pas d'ailleurs que cette efficacité soit due à ce que la terre se trouve à l'abri des vents du nord, qui lui enlèvent des substances minérales! Qu'on ne se figure pas non plus que des branches d'arbres placées sur une prairie soient capables de céder certains sels aux plantes et qu'elles agissent d'une manière identique à celle du fumier exposé à la surface du sol!

Les branches d'arbres agissent uniquement comme pourrait le faire un rideau d'arbres ou un abri quelconque, en procurant une température plus élevée dans un espace limité où l'herbage semble croître avec plus de vigueur. Ainsi, si l'accroissement des herbes est augmenté par la présence de quelques branchages, ce n'est que parce que ceux-ci leur procurent une plus grande somme de chaleur et d'humidité.

Le fumier préparé d'après la méthode que nous avons indiquée, étant à l'abri de la volatilisation des gaz, pourrait impunément rester exposé à l'air; mais nous ne saurions cependant, malgré cette belle propriété qu'il aurait acquise, conseiller ce genre d'application, car il est sujet à des inconvénients graves; par exemple, celui de voir le fumier lavé par les eaux, qui emportent toujours avec elles un grand nombre de matières fertilisantes.

C'est par suite d'idées erronées que cette pratique a pris un grand développement dans les contrées où l'assolement triennal est en usage : tous les ans, on fume le trèfle en couverture pendant l'hiver. Cette disposition est, selon nous, des plus préjudiciables au cultivateur.

Le trèfle ou le froment, lorsqu'il est couvert d'engrais, prospère davantage, sans doute; mais combien les récoltes qui leur succèdent n'en souffrent-elles pas! Il est de la plus haute importance, en agriculture, d'assurer la réussite du trèfle, nous le savons, mais ce n'est pas un motif, ce nous semble, pour exposer les engrais à une détérioration qui tourne au détriment des autres plantes, dans le seul but de favoriser le développement du trèfle, alors qu'on peut l'obtenir avec succès sans engrais, en le faisant succéder à un froment ou à un seigle fumé, comme cela se fait dans tous les assolements mieux étudiés. Cette pratique n'est point envisagée comme indispensable, et si l'on continue à la suivre, ce n'est que par suite de l'antipathie qu'inspirent les nouveautés ou les innovations. Nous avons parcouru un grand nombre de propriétés, et nulle part nous n'avons rencontré d'obstacles à ce que cette coutume surannée fût supprimée.

C'est assez dire que nous ne pouvons partager l'opinion de MM. De Dombasle et Schwerz, lorsqu'ils recommandent de fumer en couverture les céréales d'hiver. Cette méthode, qui n'est heureusement pas en usage en Belgique, expose le fumier aux mêmes influences fâcheuses que celui placé sur le trèfle et dont nous venons de parler. Lors des dégels rapides ou des grandes averses au printemps et en hiver, lorsque la filtration des eaux dans le sol est interceptée par la congélation, nous avons eu maintes fois l'occasion de remarquer que l'eau provenant de cette espèce de macération était tellement chargée de matières stercorales et avait une coloration tellement prononcée qu'on aurait pu les confondre avec les engrais liquides des citernes. On ne doit donc pas perdre de vue qu'un engrais appliqué en couverture se dépouille infailliblement d'une partie de ses principes, quel que soit la déclivité du sol.

Il est inutile d'insister davantage sur ce point; des raisons palpables indiqueront le mal et feront abandonner l'application des engrais en couverture à tout observateur qui, jetant les yeux sur les débris du fumier déposé sur le sol, se demandera ce que sont devenus tous les excréments solides et liquides qu'il contenait; et pourquoi les produits qui suivent la fumure sont si peu satisfaisants, quant au rendement des graines.

Une coutume qu'il serait aussi désirable de voir abolir, c'est l'application d'une grande quantité d'engrais pour une longue suite d'années. Nous voudrions en voir ménager les doses pour les renouveler plus souvent; on éviterait par là les inconvénients qui résultent des fumures trop abondantes, le fléchissement et le versement des récoltes, et on obtiendrait une parfaite similitude dans les productions, ce qui en ferait augmenter les qualités et la valeur.

Si nous jetons un coup d'œil sur les diverses propriétés du fumier, propriétés qui viennent d'être établies, nous trouvons qu'elles sont peu conformes aux idées généralement reçues dans les campagnes. L'amélioration chimique que nous attribuons aux engrais de ferme bien confectionnés paraîtra problématique à beaucoup de personnes; mais comme la vérité finit toujours par se faire jour, l'expérience ne tardera pas à dissiper les illusions qui sont contraires aux vœux de la nature.

L'analyse des préceptes constants et invariables que nous venons d'exposer, nous fait voir aussi combien l'on marche dans une voie périlleuse lorsqu'on se laisse égarer par des comparaisons fausses : celles, par exemple, de l'épuisement graduel des terres, causé par certaines espèces de végétaux, avec la valeur nutritive d'une quantité déterminée d'engrais de ferme. L'engrais est, en effet, loin d'avoir partout cette composition identique qu'on veut bien lui prêter; et, pour s'en convaincre, il suffit de suivre pour un instant les procédés si différents dont on fait usage dans les exploitations rurales. Dans les unes, on se livre à l'élève du bétail; dans d'autres, c'est l'engraissement qui prédomine;

dans celles-ci, les animaux sont rares; dans celles-là, les étables et les bergeries sont vastes et bien garnies ; ici on donne une nourriture copieuse et nutritive; là on use de parcimonie, et les aliments sont rares et peu substantiels. Dans certaines cultures, le bétail reçoit un empaillement exagéré; dans d'autres, il est presque nul ; d'un côté, le fumier est soumis à une grande sécheresse ; de l'autre, il est littéralement submergé par les eaux de pluie. On voit aussi conduire très-souvent les engrais sur les terres à la sortie des étables et les enfouir immédiatement; tandis que, dans d'autres cas, il est rare qu'on les confie au sol avant qu'ils n'aient éprouvé dans la ferme une altération profonde et avant d'avoir été exposés en couverture aux intempéries de l'atmosphère.

Toutes ces circonstances sont autant de causes qui empêchent de déterminer approximativement la valeur nutritive du fumier par des chiffres ou des équivalents, comme on le fait pour les autres espèces d'engrais, sans avoir en même temps égard à toutes les causes principales qui peuvent en augmenter ou en diminuer le caractère fécondant.

Si l'on compare les fumiers de deux fermes prises au hasard dans le pays, il peut arriver que l'on rencontre dans l'un, à poids ou à volume égal, deux ou trois fois plus de sucs fertilisants que dans l'autre, ce qui augmente ou diminue dans les mêmes proportions leur action sur les terres. Il est donc facile de comprendre, dès lors, combien les calculs de nos agronomes et de nos cultivateurs peuvent être erronés lorsqu'ils ont pour objet de déterminer le degré de fécondité enlevé à une terre par telle ou telle récolte et restitué par les engrais de basse-cour. On voit aussi combien la dénomination de *voiture de fumier*, pour exprimer l'idée d'une certaine dose d'engrais, est vague et vide de sens. Aussi longtemps que l'on n'admettra pas plus de précision dans le langage agricole, il sera toujours difficile, sinon impossible, de se comprendre ou de ne pas commettre des erreurs.

Nous avons dit que chaque cultivateur a une méthode par-

ticulière de former, de recueillir, de préparer et d'appliquer les engrais de ferme. Quelle est donc la cause de cette diversité dans les moyens employés? Il n'y a pas dix ou vingt bonnes méthodes; il ne peut y en avoir qu'une, car la meilleure a essentiellement la prépondérance sur toutes les autres. Nous pouvons donc croire que si les procédés que nous avons indiqués sont plus recommandables que tous ceux en usage aujourd'hui, ils prendront bientôt une grande extension; dans le cas contraire, nous les condamnerions volontiers à l'oubli.

Nous terminerons ce chapitre en posant en principe :

1° Qu'on doit prendre en considération, comme pouvant influer sur la qualité des engrais, la nourriture, l'âge, le développement et l'espèce d'animaux domestiques; qu'il ne faut pas, pour cela, adopter ou exclure tel ou tel animal, sans faire la part des circonstances, uniquement pour favoriser l'augmentation des engrais qu'ils procurent, mais bien chercher à restreindre, le plus possible, la propagation des animaux qui enlèvent les principaux éléments de plantes, pour les remplacer par des individus capables de donner un équivalent plus considérable en engrais sans nuire à d'autres intérêts pécuniaires;

2° Que la conservation des engrais influe à un haut degré sur la production des récoltes et qu'elle doit, par conséquent, attirer l'attention de tous ceux qui cultivent la terre;

3° Que conduire et éparpiller le fumier sur le champ sans l'enfouir immédiatement, c'est se soumettre volontairement à des pertes inévitables; qu'on ne doit donc pas l'abandonner sur la jachère, et moins encore en couverture sur le trèfle, à l'action directe des rayons solaires et aux intempéries de l'atmosphère, comme cela se fait au midi de la province de Namur, entre Sambre-et-Meuse, en Ardenne et principalement en Condroz.

CHAPITRE VI.

DES URINES.

L'urine, comme les assolements et le fumier, a aussi son rôle dans la production agricole. C'est encore aux cultivateurs des Flandres et de l'Alsace qu'il faut s'adresser pour connaître la haute utilité de cet engrais; ils en font un usage si fréquent, ils y attachent une importance si grande, qu'il est impossible de concevoir comment, aujourd'hui encore, il se fait qu'on a à déplorer cette immense perte d'urine qui s'écoule constamment dans les chemins, dans les canaux et dans les rivières.

Il est vrai que trois causes paraissent motiver ce déplorable état de choses; ce sont :

1° Le défaut d'appréciation des engrais liquides;

2° La difficulté de les transporter sur les terres;

3° Le manque de citernes pour les recueillir.

En examinant ces trois points, nous verrons s'il y a lieu d'y remédier.

I. *Défaut d'appréciation des engrais liquides.* — Nous avons dit que les engrais liquides contiennent toutes les substances solubles des aliments dont ils sont issus; d'après cela, leurs principes constituants doivent varier, d'abord avec les animaux qui les produisent, et ensuite avec la nourriture que ceux-ci consomment.

Dans l'urine d'une vache, Brande a trouvé :

Chlorure de potassium et sel ammoniac . . .	15
Sulfate de potasse	6
Carbonate de potasse	4
Carbonate de chaux	3
Urée	4
Eau	650
	682 (1)

(1) Liebig, *Chimie appliquée à la physiologie*, etc., p. 249.

Les résultats de cette analyse, qui se rapprochent beaucoup de ceux qui nous ont été donnés par d'autres chimistes, nous montrent que l'urine contient beaucoup d'urée et que les alcalis en forment la base principale. Il est donc évident que la terre arable, qui a nourri les végétaux dont dérivent les principes de l'urine, sera privée des principes azotés et alcalins qu'on rencontre dans celle-ci, si on ne lui restitue pas ces matières sous une forme quelconque.

On ne peut nier les effets heureux de ces substances sur les plantes, attendu qu'elles les contiennent toutes et que les terres n'en sont jamais surchargées; d'ailleurs, pour s'en convaincre, il suffit de se demander comment les marcs de colza et de cameline, les cendres de bois, la suie agissent sur le sol. L'action de ces engrais n'est-elle pas due particulièrement à l'azote et aux alcalis qu'ils renferment, et dès lors les engrais liquides ne doivent-ils pas produire des résultats analogues?

Cette manière de voir ne peut être contestée, et si, comme cela se remarque partout, l'urine ne produit pas des effets aussi sensibles dans une localité que dans une autre, cela provient de ce qu'elle a été mal conservée, exposée à l'air, ou mélangée avec les eaux pluviales.

Dans presque toutes les exploitations rurales, il y a défaut de citernes; les urines s'écoulent alors dans le réservoir à ciel ouvert qu'on destine aux fumiers et où se rendent aussi les eaux pluviales de la ferme, et souvent même celles de l'extérieur. Il se forme donc ainsi un mélange d'urine et d'eau qui, on le conçoit aisément, est incapable de produire sur le sol, à égalité de volume, les effets que donne l'urine à l'état de pureté, et alors le coût du transport est infiniment supérieur au profit que l'on retire de l'augmentation des récoltes.

Après cela vient se placer une autre cause de perte, le dégagement des principes volatils produit par la putréfaction des matières organiques et auquel on ne cherche pas à porter remède. C'est pourtant là que réside le grand secret de l'application des engrais liquides; c'est cette déperdition de matières

aériformes qu'il faut éviter pour en obtenir des effets marquants. Nous verrons tout à l'heure comment on devra s'y prendre pour y parvenir.

II. *La difficulté du transport.* — Il serait sans doute très-difficile, dans la grande culture, d'imiter les Flamands, en transportant toutes les urines sur les terres cultivables à l'aide d'un tonneau fixé sur une petite voiture. Cette pratique peut être excellente dans les Flandres, là où les bras abondent, tandis qu'elle serait presque impraticable dans le Brabant et en général dans toutes les contrées à grande culture. C'est là en quelque sorte le motif de la négligence qui se manifeste partout à l'égard des urines, et ce motif n'est pas sans fondement.

Dans tous les cas, il y a possibilité d'utiliser les urines, soit en les transportant directement sur les champs, par des méthodes économiques, soit en les mélangeant avec d'autres matières qui, tout en absorbant les principes fertilisants qu'elles renferment, laisseraient évaporer l'eau.

Nous pensons qu'en usant du moyen que nous avons indiqué en parlant du fumier, c'est-à-dire en transportant sur les terres cet engrais imprégné d'urine dont les principes sont rendus stables, toute difficulté serait aplanie sans la moindre dépense. Mais, nous dira-t-on, il est impossible d'enlever tous les engrais liquides d'une exploitation par cette seule voie. Cette observation est juste, mais seulement pour les exploitations qui contiennent beaucoup de bétail aux époques où l'on distribue des nourritures aqueuses; en admettant même qu'il y eût partout un excédant d'urine, il serait toujours facile de l'employer en arrosant les betteraves et les carottes. Ces deux plantes, fort riches en potasse, ne sauraient être placées dans de meilleures conditions que lorsqu'elles ont reçu des engrais liquides et surtout de l'urine de vache.

Ce procédé économique, déjà pratiqué depuis longtemps dans notre culture, est très-profitable et n'offre pas le moindre embarras quant au transport, puisque les sept huitièmes des engrais liquides peuvent être conduits sans frais sur les champs cultivés en les mélangeant avec le fumier, et que le huitième res-

tant peut être employé, dans une saison morte, à l'arrosement des plantes-racines.

Il y a d'ailleurs une foule de manières d'employer l'urine qui ne serait pas directement absorbée par le fumier de basse-cour, sans la transporter à l'état liquide. On pourrait, par exemple, comme cela se fait en Écosse, en arroser le compost; cette pratique aurait pour résultat de donner à celui-ci une grande puissance fertilisante et permettrait en quelque sorte la suppression de la chaux, attendu que les urines peuvent la remplacer pour effectuer la désorganisation et la désagrégation des matières organiques et inorganiques. On pourrait, au besoin, employer l'urine à la fabrication de l'engrais Jauffret, si toutefois l'expérience venait constater l'efficacité de cette méthode.

III. *Le défaut de citernes pour recueillir les urines.* — D'après ce qui a été dit précédemment, on doit reconnaître que, si les moyens d'utiliser les engrais liquides que nous avons indiqués sont admissibles, il n'est plus nécessaire de faire construire des citernes pour les recueillir. Mais comme il peut se rencontrer des cas où, pour des causes imprévues, il serait préférable d'employer l'urine directement sur les terres, nous admettrons, pour un moment, que nos indications soient sans valeur. Il serait indispensable alors de faire construire des réservoirs, et c'est là que gît toute la difficulté. Les constructions de ce genre occasionnent beaucoup de dépenses et sont ordinairement à la charge des cultivateurs locataires, parce que les propriétaires entrent rarement dans ces détails. Or, ces cultivateurs n'ayant pas la certitude de conserver la position qu'ils occupent, ne font pas de démarches, ne font aucune instance et craignent d'ailleurs d'améliorer à leurs dépens le sort de leurs successeurs : ainsi, l'un des objets les plus indispensables à l'exploitation est négligé, et il en résulte que les engrais liquides sont en grande partie perdus pour l'agriculture.

Un semblable état de choses ne peut plus durer longtemps.

Nous avons dit en parlant du fumier que nous fixions les gaz qui s'en échappaient à l'aide du gypse et du phosphate des os. Eh bien, cette méthode est applicable aussi aux urines, car elles

contiennent toujours de l'urée qui, en se putréfiant, se convertit spontanément en un carbonate d'ammoniaque éminemment volatil. Ce sel, en présence du gypse et des os en dissolution, subit une double décomposition pour former des combinaisons stables.

Il n'est donc pas douteux que par ce moyen on ne parvienne à empêcher la perte qu'éprouve infailliblement l'urine exposée à l'action de l'oxygène de l'air; par suite, les citernes deviennent superflues, puisqu'elles n'ont pour but que d'empêcher la volatilisation des gaz. Elles peuvent être avantageusement remplacées par de simples réservoirs en plein air creusés dans une terre quelconque. En couvrant les parois intérieurs de ces réservoirs de terre glaise damée, on empêche la filtration du liquide qui, traité par des réactifs, conserve toutes ses qualités et en acquiert de nouvelles très-précieuses pour la végétation.

Maintenant que l'on sait apprécier l'action des engrais liquides sur le développement des plantes; que l'on possède des moyens faciles et peu coûteux pour en effectuer le transport sur les terrains, et qu'enfin, on n'est plus assujetti à des dépenses onéreuses pour construction de citernes, il est à espérer que le système qui vient d'être proposé, quoique inconnu jusqu'à présent, ne tardera pas à être adopté dans les campagnes; et nous dirons en terminant, que la bonne conservation des engrais est une source véritable de richesse et qu'elle est toujours la preuve la plus infaillible de l'intelligence du cultivateur.

CHAPITRE VII.

DE LA CHAUX.

Le rôle que joue la chaux est si mal interprété par nos agriculteurs qu'il est de toute impossibilité, si l'on s'en rapporte

aux nombreux commentaires auxquels il donne lieu, de se former une opinion bien arrêtée sur l'action de ce corps.

Les uns prétendent que la chaux est nécessaire aux plantes et qu'elle convient à tous les sols, parce qu'elle augmente la température; les autres, au contraire, semblent convaincus par l'expérience qu'elle refroidit le terrain et qu'elle est plus nuisible qu'utile.

Avant de se prononcer pour ou contre une substance dont on fait usage comme engrais, il est toujours prudent de chercher préalablement à connaître ses propriétés; car il est certain qu'on obtient souvent un effet opposé à celui qu'on espérait produire et qu'un corps peut agir favorablement sur une terre, tandis qu'il aurait un effet inverse sur une autre. C'est ce qui a lieu pour la chaux que l'on emploie en agriculture.

Les différentes opinions qu'on a formulées sur la chaux sont dues à des effets physiques et chimiques, qu'il importe à tout cultivateur de connaître; nous allons donc indiquer quels sont ses principaux effets sur la terre cultivable, afin d'éviter les mécomptes qui résultent de son application, lorsqu'elle est faite mal à propos.

Sans entrer dans les détails de la fabrication de la chaux, qui est généralement bien connue, nous dirons quelques mots sur sa composition et sur son gisement dans la nature.

La chaux s'obtient par la calcination d'un carbonate de chaux; ce composé, sous forme de roche, se rencontre abondamment en Belgique où il forme de longues chaînes de montagnes; mais il est loin de présenter de l'homogénéité dans ses parties constituantes. Ainsi, le règne minéral nous présente des roches calcaires d'une grande diversité: les unes sont presque pures, les autres, au contraire, sont mélangées d'une quantité plus ou moins grande de matières terreuses, telles que l'alumine, la silice, le fer, la magnésie et le manganèse, qui constituent, par leurs différentes proportions, le calcaire magnésien ou la dolomie, la chaux hydraulique, la chaux grasse, la chaux maigre, etc.

Dans ces différentes compositions, l'acide silicique, qui y entre pour un bon nombre de parties, porté à un feu trop vif, se vitrifie avec la chaux et les autres oxydes métalliques; elles subissent des modifications qui les rendent partiellement insolubles et les empêchent d'agir chimiquement sur la végétation, ce qui altère et diminue nécessairement les qualités et les bons effets de la chaux. De là résulte que l'on doit accorder la préférence au calcaire le plus pur, c'est-à-dire à celui qui présente, comme le spath calcaire, une composition simple, lorsque toutefois il n'est pas en combinaison avec l'acide sulfurique. Il est donc nécessaire de s'assurer d'abord de la qualité de la chaux (1) avant d'en faire l'application sur le sol.

Propriétés de la chaux. — Récemment calcinée, la chaux est caustique; exposée à l'air, elle absorbe l'humidité ou les vapeurs aqueuses pour se déliter après avoir passé à l'état d'hydrate. Cette nouvelle combinaison réduit les particules de la chaux à une finesse impalpable, et alors on la dit éteinte. A cet état, elle conserve toujours sa causticité, mais à un moindre degré, et elle absorbe peu à peu de l'acide carbonique de l'air, pour former un carbonate de chaux. Cependant, dans le sol, cette transformation a lieu d'une manière plus prompte, parce que celui-ci contient toujours une plus ou moins grande quantité de ce gaz, soit qu'il provienne des matières organiques, soit qu'il dérive des eaux de pluie.

La chaux caustique ou hydratée a des propriétés très-variées sur la végétation. Nous citerons les suivantes comme étant les plus importantes :

1° Elle neutralise toutes les substances acides du sol, telles que le tanin, l'acide acétique, l'acide oxalique, etc., et prévient leur action toxique sur la végétation (2);

(1) MM. Berthier, Thiebault de Tiernaut et De Dombasle ont donné des modèles d'analyses très-simples qui peuvent être suivis avec facilité; mais, pour des opérations délicates, on devra avoir recours aux ouvrages de MM. De Gasparin, Frénésius et Rosé.

(2) L'action astringente se manifeste d'une manière prononcée dans les bois défrichés, dans les terres de bruyère et dans les sols tourbeux et marécageux.

2° Elle forme une base calcaire qui est indispensable à la plupart des plantes de la grande culture;

3° Elle paraît donner naissance, durant la végétation, à des sels à acides organiques qui ont une influence salutaire sur les plantes, et surtout dans les terres acidifiées;

4° Elle participe à la décomposition des silicates; l'acide silicique devient alors soluble et va constituer les tiges des graminées; la base (magnésie, potasse ou soude), qui se trouvait combinée avec la silice, est en même temps mise en liberté, et sert alors, comme elle, à sustenter la végétation. On peut donc dire, d'après cela, qu'en introduisant de la chaux dans le sol, on lui procure de la silice, des alcalis, etc.;

5° Elle hâte la décomposition et la transformation des matières organiques en humus, dont elle rend les parties constitutives (azote, matières salines, ulmate, etc.) assimilables. « Lorsque cet humus, dit M. Liebig, est transformé en ce qu'on appelle *le pourri*, la chaux peut encore le décomposer plus amplement. » Il y a donc production d'aliments pour les plantes;

6° Elle baisse ou elle augmente la température du sol, comme elle l'ameublit ou le rend plus compacte. Ces effets opposés se lient étroitement à la composition physique de la couche végétale.

On sait que plus un sol est condensé, plus il a de force pour retenir son humidité et plus il est froid; moins un sol offre d'adhérence dans ses parties, moins il oppose de résistance à l'évaporation de l'humidité et à la libre infiltration des fluides aériens, et par conséquent, plus il est sec et chaud.

On sait aussi que la chaux doit être classée parmi les corps froids à cause de son hygroscopicité et de sa propriété réfléchissante.

Or, si l'on applique de la chaux sur un sol siliceux, la consistance qu'elle lui fait acquérir et la réflexion des rayons solaires le rendront plus froid; si on l'applique sur un terrain alumineux et tenace, celui-ci se divisera, permettra aux agents calorifiques de s'introduire entre ses molécules, et, malgré la propriété

réfléchissante de la chaux, il y aura augmentation de chaleur. On voit donc que la chaux peut agir de deux manières bien différentes sur la température et l'agrégation du sol, et l'on comprendra maintenant avec beaucoup de facilité combien il est important d'en subordonner le dosage à la nature du sol. Si le sol est acide ou dépourvu de principes calcaires, s'il est alumineux ou froid, s'il contient une trop grande quantité d'humus, la chaux lui conviendra particulièrement, parce qu'elle réagira sur ses parties constituantes en modifiant sa texture et sa composition chimique. La proportion de chaux devra donc être d'autant plus forte que le sol se rapprochera davantage de ces conditions, et d'autant plus faible qu'il s'en éloignera.

Cependant, il est bon d'observer que cette règle ne peut pas être appliquée d'une manière absolue, car elle doit recevoir des exceptions dans certaines circonstances. Nous venons, par exemple, de dire qu'un sol froid demande à recevoir de la chaux pour augmenter sa température; mais il faut avant tout s'assurer de la cause qui produit l'abaissement de la chaleur, car si celui-ci provenait d'une trop grande humidité de la terre, il faudrait en opérer le desséchement avant de songer à la chauler. C'est encore ainsi qu'un terrain éminemment calcaire, toujours froid parce qu'il retient beaucoup d'eau, ne peut que devenir plus froid encore par une addition de chaux.

Dans beaucoup de contrées, on fait usage de la chaux d'une manière immodérée; nous avons été à même d'observer ce fait dans les environs de Charleroi. C'est ainsi que nous avons vu une terre de consistance moyenne, d'une superficie de 7 hectares, sur laquelle on avait placé 214 mètres cubes de chaux; pour aucun motif et dans aucun cas, une telle proportion ne peut être justifiée.

Dans le Condroz, une partie de la Hesbaye et de la province de Namur, on suit une ancienne coutume qui n'est pas moins blâmable. Elle consiste à faire revenir de la chaux sur le même terrain tous les neuf, douze ou quinze ans, sans avoir égard à la situation ou à la nature des terres et sans varier le dosage. Cet usage est très-contraire aux intérêts du cultivateur.

D'abord, lorsqu'on applique au sol de la chaux en forte proportion pour une longue suite d'années, on s'expose à exercer, la première année, une trop forte réaction alcaline, qui est défavorable à la végétation, et puis, vers les dernières années, la terre en est pour ainsi dire entièrement dépourvue.

La chaux employée en trop grande quantité décompose trop rapidement les engrais en produits solubles et gazeux; elle élimine les sels ammoniacaux dont elle est le plus grand adversaire, et enfin, elle s'empare, au détriment des végétaux, d'une grande partie de l'acide carbonique pour se convertir en carbonate. Il est donc facile de voir, sans même entrer dans des considérations physiques, qu'une terre fumée à laquelle on accorde trop de chaux, devient bientôt incapable de fournir aux plantes les éléments qu'elles réclament, et qu'en lui ôtant de sa fertilité, on la rend moins apte à fournir une série de récoltes.

La méthode qui consiste à enfouir de la chaux dans toutes les terres indistinctement est tout aussi sujette à critique.

En effet, que peut-on obtenir, par exemple, d'une application de chaux dans un terrain humide ou naturellement calcaire? Dans un terrain humide, de l'état caustique, la chaux passe immédiatement à l'état d'hydrate et de celui d'hydrate à celui de lait de chaux ou de bouillie. Sous cette forme, elle ne peut agir que d'une manière préjudiciable, soit en empêchant les gaz de pénétrer dans les insterstices du sol, soit en déchaussant les racines des plantes par l'effet des gelées. Dans un terrain calcaire, une nouvelle addition de chaux devient sinon nuisible, du moins complétement inutile.

D'après ce qui précède, il nous paraîtrait superflu de démontrer, pourquoi l'emploi de la chaux a ses apologistes et ses détracteurs; pourquoi les céréales sont toujours peu grainées et versent facilement après l'application d'une trop forte dose de chaux; pourquoi en Condroz le froment, l'épeautre et le seigle sont si sujets à périr à la sortie de l'hiver sur des terrains nouvellement chaulés; pourquoi, enfin, il y a des terres qui demandent un tiers et même une moitié plus de semences que d'autres pour donner à la moisson des récoltes également drues.

Ces phénomènes, que la théorie prévoit et que la pratique constate, ne sont rien autre chose que la conséquence d'une application de chaux faite d'une manière inconsidérée et peu judicieuse.

Il est donc important que l'on étudie avec la plus sérieuse attention les effets de la chaux, si l'on veut en tirer un bon parti; et, pour y parvenir, on ne doit jamais l'employer sans savoir dans quel but on en fait usage, sans s'assurer d'avance que la dose qu'on se propose de fournir ne sera pas préjudiciable, par sa réaction chimique, aux plantes ou aux engrais.

La dose la plus convenable à la végétation nous paraît être de 2 3/4 à 3 hectolitres par hectare, si on applique la chaux tous les ans, et de 5 3/4 à 6 1/4 hectolitres, si on ne la renouvelle que tous les deux ans (1). Cependant on ne peut pas toujours se conformer strictement à cette proportion; lorsque la terre est alumineuse, par exemple, une quantité plus forte pour obtenir soit sa division, soit son augmentation de température, ne peut être que fort avantageuse.

La quantité de chaux à employer doit être subordonnée à sa plus ou moins grande pureté et à la plus ou moins grande profondeur de la couche de terre cultivable. Ainsi, moins la chaux sera amalgamée avec des substances terreuses, moins le sol sera labouré profondément, moins la quantité de chaux devra être forte, et *vice versa*.

D'après une déduction moyenne de plusieurs analyses faites sur différentes espèces de terres arables d'une épaisseur de $0^m,18$ à $0^m,21$, la proportion de calcaire la plus convenable nous a paru être de 6 p. % de carbonate de chaux pour une terre de consistance moyenne (terre loameuse et schistoïde), et de 7 1/2 p. % pour une terre forte et tenace.

Dans tous les cas, il nous semble imprudent de dépasser ces derniers chiffres, car nous avons eu l'occasion de constater que des terres situées dans les provinces de Namur et de Liége, se

(1) Nous supposons que la chaux est dans un état de pureté assez grande.

composant de 12 à 14 p. % de chaux, donnent rarement de belles récoltes.

Le système d'application à petites doses doit être préféré à tout autre, parce qu'il laisse constamment dans le sol la quantité de chaux la plus convenable aux besoins des plantes. Cette méthode plus économique est suivie avec succès en Ardenne, et elle n'offre pas le moindre inconvénient pour la culture des céréales, ni pour la culture des fourragères, parce que la proportion de chaux étant très-minime, l'effet de son hygroscopicité, de son pouvoir réfléchissant, de sa réaction sur les radicelles, sur l'acide carbonique, sur le carbonate d'ammoniaque et sur les matières organiques, n'a pas lieu de s'exercer avec une trop grande intensité dans la couche arable.

Nous partageons entièrement l'opinion de MM. Thaër et De Dombasle, lorsqu'ils recommandent de ne pas enfouir trop profondément la chaux dans le sol; on peut l'employer en couverture sur les céréales, le trèfle, la luzerne, etc.; on peut aussi l'enfouir très-superficiellement par un ou deux hersages énergiques, lors de la culture du seigle ou de l'avoine qui précède ordinairement celle des plantes légumineuses que nous venons de citer.

Dans la province de Luxembourg, on éteint la chaux à couvert, et puis on la sème à la volée sur le trèfle et les graminées; elle est ainsi préservée des grandes pluies, qui la rendent parfois laiteuse lorsque, pour aider à sa désagrégation, on la dépose en tas sur le sol.

En résumé, nous poserons en règle générale :

1° Que la chaux doit être employée à petites doses, souvent renouvelées, afin que le sol en contienne toujours dans la proportion de 4 à 10 p. %, suivant qu'il est chaud ou froid, meuble ou tenace, acide ou alcalin, humide ou sec, et selon que sa couche arable est profonde ou superficielle, exposée sous un climat froid ou chaud;

2° Qu'il n'est jamais profitable d'employer la chaux en forte quantité pour un grand nombre d'années; n'oublions pas : (*a* qu'en vertu de l'une de ses propriétés, elle absorbe une masse d'eau

pour se convertir en une pâte qui n'offre aucun appui aux plantes, lors des saisons humides, et qui se boursoufle et se soulève lors des gelées; (*b* que la première et la seconde année de son application, elle réagit trop fortement sur les engrais et sur les racines des plantes, et qu'elle ne se manifeste plus dans le sol après un certain laps de temps;

3° Qu'on ne doit pas faire usage de cet amendement dans les terrains humides, parce qu'il n'exerce aucune action bienfaisante sur la texture du sol et sur les plantes;

4° Enfin, qu'on ne doit pas faire usage de cet engrais : (*a* dans les sols fortement calcaires recélant déjà ce principe en quantité suffisante pour sustenter la végétation; (*b* dans le fumier de basse-cour, les urines et les substances azotées, parce que la chaux active leur décomposition et met l'ammoniaque en liberté.

CHAPITRE VIII.

DE LA MARNE.

La marne est un mélange composé principalement de carbonate de chaux, de sable et d'argile, rarement dépourvu de fer, qui lui communique sa coloration.

La marne, comme la chaux, exerce sur le sol une action physique et chimique. Sous le point de vue de cette double action, elle peut être considérée comme un amendement et comme un engrais : comme amendement, en ce qu'elle apporte des modifications dans la texture du sol; comme engrais, en ce qu'elle contribue à l'alimentation des plantes.

La marne possède, à peu de choses près, les mêmes pro-

priétés que la chaux; seulement, celle-ci agit plus instantanément et plus énergiquement sur les particules de la matière organique du sol. Malgré cette propriété de la chaux caustique, la marne la remplace avantageusement dans beaucoup de terrains, non-seulement parce qu'elle agit plus longtemps, mais aussi parce que tout en ajoutant au sol plusieurs substances salines, elle y introduit encore une plus ou moins grande quantité d'argile et de sable, qui améliorent son état physique en le rendant plus consistant lorsqu'il est sablonneux, et en provoquant son ameublissement lorsqu'il est argileux.

Le dosage de la marne se fait d'après les mêmes lois que celui de la chaux; et, quant à ses propriétés, ce que nous avons dit antérieurement nous dispense d'entrer dans des détails à ce sujet. Nous nous bornerons à émettre rapidement quelques réflexions qui se rattachent à sa recherche.

Les dépôts de marne que l'on rencontre sur différents points de la Belgique ont une grande dissemblance dans leurs parties constitutives et dans leur aspect. On y rencontre, depuis les marnes les plus calcaires et les plus alumineuses jusqu'aux marnes les plus siliceuses.

La marne se présente sous des nuances et des caractères extérieurs souvent très-variables, qui peuvent la faire confondre avec d'autres substances terreuses : aussi lorsqu'on se livre à sa recherche, doit-on toujours, pour la distinguer, avoir recours à des réactifs, tels que les acides sulfurique, nitrique, hydrochlorique et, à leur défaut, au vinaigre concentré qui, au contact de la marne, expulse l'acide carbonique allié à la chaux pour s'y substituer. Pendant l'évaporation de ce gaz, il se manifeste dans la matière une grande effervescence, indice presque toujours certain qu'on a opéré sur la marne. Par ce moyen, on parvient très-facilement à distinguer la marne des matières qui ont les mêmes caractères extérieurs.

On ne s'est jamais assez occupé en Belgique d'aller à la découverte de la marne, surtout dans les endroits éloignés des dépôts connus et des carrières où l'on fabrique de la chaux; et

pourtant, combien elle est abondante dans la nature (1)! Jusqu'ici, l'usage de la marne a été très-circonscrit; cela tient moins au peu de désir qu'éprouvent les cultivateurs de l'employer qu'à la difficulté qu'ils ont à se la procurer; car, bien qu'ils sentent le besoin de marner leurs terres en doses convenables, ils doivent y renoncer à cause de la distance qui les sépare des marnières.

Nous sommes convaincu qu'en faisant des sondages dans certaines parties du Brabant, du Hainaut, de la Hesbaye, des Flandres et du Limbourg, on trouverait de la marne dans plusieurs localités. Dans cette persuasion, nous manifestâmes notre étonnement à un agriculteur, dont la ferme se trouvait à une distance de dix kilomètres de la marnière de Jauche (Brabant), de ce qu'il ne fouillait pas ses propres terrains. Il se refusa d'abord à croire qu'il pût y avoir de la marne ailleurs que dans cette commune. Cependant, quelques semaine plus tard, il fut agréablement surpris lorsque, à défaut de sonde, sa bêche le conduisit sur deux filons de cette substance, à deux ou trois mètres de profondeur seulement. C'est encore ainsi que, depuis une époque très-reculée, les cultivateurs de Jauchelette (Brabant) et des environs étaient dans la nécessité de faire un trajet de huit kilomètres pour arriver à la marnière qui vient d'être citée, tandis qu'ils pouvaient en creuser une dans leur propre commune.

Il suffit souvent d'une volonté persévérante pour découvrir cet engrais là où on ne se doute même pas de sa présence. La marne se rencontre à toute profondeur; dans le même terrain elle peut être couverte d'une forte couche de sable ou d'argile, alors qu'à quelques pas de distance, elle occupe une place dans la couche cultivable. Dans les environs de Geer, où l'on fait un grand usage

(1) Nous avons déjà exprimé, en 1847, à l'Académie royale des sciences, le vœu de voir rechercher les amendements utiles à l'agriculture dans les diverses parties de notre territoire. Ce n'est donc pas sans une vive satisfaction que nous avons vu le Gouvernement prendre l'initiative, en 1848, et confier cette importante mission à un homme aussi expérimenté que l'est M. Dumont.

de la marne pour amender et engraisser les terres, cette substance est d'une extraction onéreuse et difficile, vu l'épaisseur de la couche que l'on a dû traverser pour l'atteindre. Néanmoins, en visitant cette contrée, nous en avons trouvé un dépôt qui venait effleurer la superficie du sol, et qui restait malheureusement inexploité. La même observation peut encore s'appliquer à un endroit rapproché du précédent : au nord de la commune de Falais, la route, en traversant une forte couche de terre, a ouvert un banc de marne grisâtre qui se dessine dans les deux talus; cette marne occupant la surface oblique du sol, peut être transportée sur les terres contiguës avec facilité et économie, et cependant on ne l'a pas encore mise à profit.

Il est à notre connaissance que M. le baron de Woelmont, en faisant creuser un puits artésien dans sa terre d'Op-Lieux, a trouvé de la marne d'un blanc grisâtre à 19 mètres de profondeur. Cette découverte, dans une contrée aussi éloignée du calcaire, est appelée à y rendre de bien grands services à l'agriculture; car, si l'on a constaté la présence d'une couche de marne dans un endroit à 19 mètres de la surface du sol, on peut fort bien la rencontrer dans un autre terrain de même caractère géologique à une profondeur de quelques mètres ou même par affleurissement.

Cependant, dans cette partie du Limbourg, pour peu qu'on pénètre dans les couches inférieures, il paraît que les eaux souterraines affluent. Cette circonstance particulière inhérente à la disposition des couches, ou plutôt à la direction des galeries souterraines des eaux, porte obstacle à l'extraction économique de la marne. Un moyen peu dispendieux resterait encore pour utiliser la marne dans ce pays, si on la rencontrait sur des collines étroites ou sur leurs flancs; on pourrait, dans ce cas, établir, d'après la pente qui serait offerte pour l'écoulement, un simple canal qui prendrait la base de la marnière et permettrait d'enlever les eaux surabondantes : ce sont à peu près les dispositions que l'on prend pour enlever les eaux des glacières.

En présence des faits que nous venons de signaler, nous ne sau-

rions trop engager les cultivateurs éloignés des dépôts de chaux ou de marne, à exécuter des sondages dans leurs propres terrains. Rappelons, pour terminer, qu'on trouve la marne en gisement dans un grand nombre de couches inférieures (1); disons encore que des agronomes ont vu doubler les produits agricoles de terrains dépourvus de calcaire, au moyen d'une simple addition de marne. Ce dernier fait aura peut-être plus d'écho que nos paroles.

DERNIÈRES RÉFLEXIONS.

Envisagée sous un point de vue général, notre agriculture a encore d'immenses progrès à faire. Il suffit de jeter un coup d'œil rétrospectif sur les faits qui ont été exposés dans ce travail, pour être convaincu qu'il existe de puissants moyens d'augmenter la richesse de nos produits agricoles, et que ces moyens consistent principalement dans l'application judicieuse des engrais artificiels minéraux et organiques, dans l'établissement de bons systèmes de culture, dans les soins à donner aux prairies

(1) M. L. Moll rapporte à ce sujet, dans son *Manuel d'agriculture*, quelques réflexions auxquelles s'est livré M. Ch. Morren. M. De Koninck a aussi adressé au Gouvernement un rapport sur les amendements, en réponse à une question que celui-ci avait faite à l'Académie royale des sciences. Ce rapport, inséré au *Moniteur*, peut également être consulté avec fruit. De même les ouvrages de MM. d'Omalius d'Halloy et Dumont offrent aussi, sous ce rapport, des particularités intéressantes. Mais il est une chose que nous devons regretter, c'est que ces géologues n'aient pas encore dirigé leurs observations dans un but tout à fait agricole, de manière à doter les cultivateurs d'un mémoire sur les dépôts marneux, gypseux, etc., qui puisse faciliter leurs recherches.

permanentes, dans la création des prairies artificielles, dans l'adoption des cultures en lignes et des instruments aratoires perfectionnés, et, enfin, dans la préparation, la conservation et l'application du fumier, de l'urine, de la chaux et de la marne sur le sol, suivant les conditions où il se trouve.

L'absence des principes scientifiques qui doivent présider à ces différentes branches de l'économie rurale constitue, à nos yeux, la lacune la plus préjudiciable dans nos connaissances agricoles. Nous avons donc lieu d'espérer que, par les observations que nous avons émises, nous aurons réussi à jeter quelques lumières sur la question et, par là, à contribuer au progrès d'un art qui, dès notre plus tendre enfance, a toujours eu toutes nos sympathies.

Il existe encore une foule d'améliorations susceptibles d'influer favorablement sur l'industrie agricole; mais nous n'avons pas cru devoir les signaler à l'attention de l'Académie, parce qu'il nous eût été impossible de les examiner sans donner à notre travail des proportions trop grandes et peu en harmonie avec le délai accordé pour l'envoi des mémoires.

Cependant nous ne résistons pas au désir de présenter encore, avant de finir, quelques réflexions relativement à deux projets que nous voudrions voir mettre à exécution et qui nous semblent destinés à avoir la meilleure influence sur l'avenir de notre agriculture.

Ces projets, quoique formés dans un même but, ont cependant des bases essentiellement différentes. L'un est fondé sur la nécessité d'éclaircir quelques faits encore obscurs de la physiologie végétale, de propager dans les campagnes les meilleures doctrines et les meilleurs préceptes de la science et de l'art agricoles, et enfin de populariser toutes les découvertes modernes, de manière à les rendre praticables à la plupart des cultivateurs, moyennant quelques sacrifices de leur part; l'autre a pour objet l'établissement d'une fabrique d'engrais artificiels (1), en vue

(1) Voir ce qui a été dit à ce sujet dans le chapitre : *Examen et conclusion sur les nouvelles théories des engrais.*

d'utiliser, au profit de notre industrie, les matières fertilisantes qui se perdent journellement dans le pays.

Une société agronomique nationale, telle que nous la concevons, devrait être érigée par le Gouvernement et placée dans les attributions du département de l'intérieur; elle se composerait :

1° D'un personnel salarié par l'État, parmi lequel figureraient un directeur-gérant, deux chimistes-analystes, deux physiologistes et un agronome;

2° D'un nombre illimité de membres effectifs divisés en deux classes : la classe des propriétaires, qui serait assujettie à une cotisation annuelle et personnelle de 30 francs, et la classe des cultivateurs, pour laquelle la cotisation serait réduite à 15 francs.

Les membres de la société, salariés par l'État, auraient pour mission :

1° De s'enquérir de tous les faits qui peuvent avoir une influence marquée sur les progrès agricoles, d'étudier, par une suite d'expériences scientifiques et pratiques, la valeur des idées et des conquêtes nouvelles des chimistes, des physiologistes, des botanistes, des physiciens, des agronomes et des cultivateurs. Toute théorie qui, après avoir été expérimentée dans le grand laboratoire de la nature, offrirait quelque avantage, serait publiée dans les *bulletins* des travaux de la société, et ces bulletins distribués gratuitement à tous les membres effectifs;

2° De faire de nombreuses expériences sur toutes les espèces et variétés de plantes qui paraissent offrir des ressources nouvelles aux agriculteurs, ainsi que sur les instruments aratoires perfectionnés;

3° D'étudier expérimentalement l'influence, le rôle et l'action de l'électricité et de tous les engrais importants, tant minéraux qu'organiques, sur la végétation;

4° D'analyser, moyennant une légère rétribution prélevée au profit du Gouvernement, les terres, les engrais, les amendements et les stimulants qui seraient présentés par un membre de la société;

5° De donner enfin, autant que possible, la solution des ques-

tions qui, dans l'intérêt de l'agriculture, seraient posées en assemblée générale par les sociétaires.

Afin d'arriver plus promptement aux résultats de cette grande et belle institution, le Gouvernement fournirait un local auquel seraient attachés un laboratoire de chimie, quelques petites serres destinées aux expériences scientifiques, ainsi qu'une surface de 15 à 25 hectares de terre destinée aux expériences pratiques.

Les analyses sont aujourd'hui un besoin; partout on en a reconnu la nécessité et l'importance, et nous pouvons franchement le dire, il n'y aura plus de grands progrès faits dans l'agriculture en Belgique, aussi longtemps que le pays se trouvera privé de ce puissant moyen de prospérité.

La société pourrait avoir tous les ans une assemblée générale où seraient discutées toutes les questions les plus intéressantes de l'agronomie et, de trois en trois mois, des réunions destinées à constater les résultats des expériences pratiques. Ces résultats seraient détaillés dans les *bulletins* de la société, qui pourraient faire l'objet d'une publication trimestrielle. Elle accorderait également des primes d'encouragement à tous ceux qui propageraient et exécuteraient, dans leur domaine, les procédés qu'elle aurait préconisés.

S'il nous est permis de faire une approximation des frais qu'occasionnerait la réalisation du projet qui précède, nous dirons que la dépense annuelle, y compris le traitement des fonctionnaires, ne s'élèverait pas à plus de 40,000 francs. Pour couvrir cette dépense, il faudrait donc que 900 propriétaires et 900 cultivateurs se fissent membres de la société. Il est douteux que ces chiffres puissent être atteints la première et la seconde année; mais, sous le patronage du Gouvernement, l'institution que nous proposons, pure de toute idée de spéculation et appuyée des meilleures garanties, intéresserait toutes les intelligences d'élite, recevrait bientôt l'adhésion générale de tous les amis du progrès, et rendrait conséquemment les plus grands services à la nation.

Le second projet, sur lequel nous attirons toute l'attention de l'Académie est, nous l'avons déjà dit, relatif à la fabrication des engrais.

Les pertes immenses de substances fertilisantes qui se font dans le pays, ont déjà été constatées par plusieurs auteurs. MM. De Koninck, à Liége (1), et Melsens, à Bruxelles (2), ont attiré l'attention publique sur les avantages qu'il y aurait à utiliser les matières excrémentitielles de l'homme, etc., qui sont enlevées à l'agriculture en pure perte. Mais nous ne croyons pas que l'on ait été aussi soucieux des autres principes actifs de la végétation. Nous ne croyons pas non plus qu'on ait donné les moyens de les employer économiquement, avec profit et de manière à les rendre accessibles à tous les cultivateurs. Il importe donc que nous fassions connaître nos vues à cet égard, et nous y parviendrons le mieux en émettant le projet qui va suivre : il restera peu de chose à y ajouter.

a. Il serait créé aux frais de l'État, près de l'un des grands centres de consommation et à la portée des voies ferrées, une fabrique de produits chimiques uniquement destinée à l'usage de l'agriculture. Cette fabrique serait copiée sur celles qui existent en Angleterre; mais, n'ayant à agir que sur des substances que l'on ne trouverait pas économiquement et en quantité suffisante dans le pays, et sur des produits délaissés, elle devrait être construite sur des bases moins étendues.

b. Un directeur au fait de la physiologie et de l'agriculture pratique, un chimiste-analyste et plusieurs aides composeraient le personnel de l'établissement (3).

c. Tous les principes nécessaires à la végétation, qu'on laisse perdre ou qui n'ont qu'une faible valeur commerciale, seraient recueillis pour être utilisés dans la fabrique. Ainsi, les résidus

(1) Correspondance.

(2) *Moniteur belge.* Bruxelles, novembre 1846.

(3) Si cette fabrique était annexée au local de la société dont il vient d'être question, ou à un institut agronomique, ce personnel pourrait être presque entièrement supprimé.

fertilisants et d'un transport facile qu'on trouve dans les salineries, les verreries, les savonneries, les usines à gaz, les papeteries, les abattoirs, les fabriques d'alun et de soude, et dans toutes les fabriques de produits chimiques, seraient mis à profit. De même, les matières fécales, les urines et la plupart des déchets des villes, situés à proximité du local, seraient enlevés; les urines humaines, déposées dans les grands établissements et les stations du chemin de fer, seraient soumises, sur les lieux, à une préparation, laquelle aurait pour objet d'en extraire économiquement les principes essentiels pour les recueillir sous une forme pulvérulente.

d. Tous les engrais introduits dans l'établissement seraient préparés aux moindres frais possibles. Pour cette préparation, on aurait égard : 1° à la fixation des principes volatils; 2° à la stabilité des sels trop ou trop peu solubles; par leur fusion et leur mélange, ils acquerraient une grande puissance végétative, une action immédiate et en harmonie avec le développement des différentes plantes; 3° à la séparation des engrais en deux grandes catégories : la première, comprenant les matières volumineuses et aqueuses, serait destinée aux exploitations rurales les plus rapprochées; la seconde, comprenant les matières qui renferment sous un petit volume une grande quantité des principes actifs, serait réservée aux cultures les plus éloignées. Ces matières étant très-concentrées, pourraient être transportées au loin à peu de frais; 4° à l'assortiment et au mélange des divers engrais, suivant leur nature et l'espèce de récoltes auxquelles ils devraient servir de nourriture; ainsi, puisque chacune d'elles exige la présence dans le sol de certains éléments pour prospérer, puisque chacune d'elles demande une quantité variable de principes organiques et inorganiques, il serait bien facile, à l'aide des analyses qu'on possède sur les cendres des différentes espèces de plantes, de combiner pour chaque production l'engrais qui lui est le plus convenable. Il y aurait donc lieu de faire des compartiments à engrais pour seigle, pour orge, pour avoine, pour froment, pour pommes de terre, pour trèfle, pour colza, etc.

Tel est, en abrégé, l'exposé de nos idées relativement à l'utilisation des matières fécondantes, qui malheureusement se perdent encore aujourd'hui de toutes parts au grand préjudice de l'agriculture.

Il y a dans notre projet une circonstance qu'il importe de ne pas perdre de vue : nous voulons parler de l'avantage que procurerait la manipulation d'un engrais spécial pour chaque espèce de récoltes. Mais pour que cet avantage fût plus sensible encore, il serait utile que le cultivateur, demandant une certaine quantité de substances, indiquât préalablement l'état physique et la situation du sol qu'il désire engraisser, l'espèce de plantes qu'il veut en tirer et les produits qu'il y a récoltés les années précédentes; de cette façon, il n'aurait absolument qu'à s'occuper du transport des engrais sur ses terres; il obtiendrait une fumure ordinaire à un prix extrêmement modique, et le Gouvernement, tout en réalisant un bénéfice équivalant aux frais d'exploitation et aux intérêts du capital exigé pour l'entreprise, protégerait l'industrie agricole d'une manière heureuse et très-énergique.

Une seule fabrique d'engrais artificiels serait sans doute insuffisante pour toute la Belgique; mais s'il est vrai qu'en toutes choses il soit toujours prudent de ne procéder que par voie d'essai, cette maxime acquiert une autorité toute spéciale dans le cas qui nous occupe.

Le pays possède déjà plusieurs fabriques d'engrais pulvérulents; mais elles n'ont plus la confiance des cultivateurs qui, trop souvent trompés par des falsifications, ont su faire justice du trafic dont ils étaient l'objet. Qu'on ne croie pas que nous ayons la moindre intention de porter atteinte à la probité et aux intérêts de la plupart des fabricants d'engrais! Nous sommes très-disposé, au contraire, à reconnaître que les fabricants intègres ont été les premières victimes de l'abus qui vient d'être signalé. Seulement nous tenons à constater ce fait que l'homme des champs se refusera désormais à donner son argent en échange d'un engrais qui lui est inconnu; il en sera ainsi, aussi

longtemps qu'il n'aura pas acquis la certitude que la falsification des matières est incompatible avec les intérêts des agents placés à la tête de l'établissement qui doit les lui fournir.

Le Gouvernement est seul capable de faire renaître la confiance chez le cultivateur. Nous le conjurons donc, dans l'intérêt des masses, d'entreprendre une tâche qui doit offrir des ressources prodigieuses au pays, et de parer ainsi à une perte qui représente annuellement une valeur de plusieurs millions de francs (1), dont pourrait s'enrichir notre agriculture.

Nous terminons ici notre travail.

En cherchant à donner les moyens d'éviter à jamais le retour des calamités qui, naguère encore, affligeaient tant de cœurs généreux, nous n'avons fait que payer notre dette à la société.

Si nous ne sommes pas resté tout à fait au-dessous de la tâche que nous avons osé entreprendre, si nous ne sommes pas appelé à recevoir la palme offerte aux concurrents, nous serons trop heureux que la société savante qui préside à ce concours daignât ne pas repousser entièrement nos efforts, en se rappelant que nos veilles ont été consacrées à la prospérité de notre agriculture naissante et au bonheur de notre jeune patrie.

(1) M. De Koninck évalue la perte des engrais, pour la ville de Liége seulement, à une somme de près de neuf cent mille francs.

TABLE DES MATIÈRES.

PREMIÈRE PARTIE.

Introduction 5
Définition des engrais, des amendements et des stimulants . . . 7
Documents 8

CHAP. Ier. Du carbone et de l'humus 13
— II. De l'azote, de l'ammoniaque et de l'acide nitrique . . 22
— III. Des parties qui constituent la matière inorganique des plantes 47

Sect. Ire. Du soufre et des sulfates. 52
— II. De la silice, de la potasse, de la soude et des chlorures alcalins 55
— III. De la chaux, de la magnésie et des carbonates de ces bases. 63
— IV. Du fer, de l'alumine et du manganèse . . 68
— V. Du phosphore et des phosphates . . . . *Ib.*

CHAP. IV. Les matières nitrogénées, terreuses et alcalines sont-elles décomposables et décomposées dans l'acte de la végétation? 77
— V. Des circonstances qui peuvent modifier l'action des engrais. 86
— VI. Réflexions sur les principes alimentaires des plantes . . 102
— VII. Examen et conclusions sur les nouvelles théories des engrais. 111

Sect. Ire. Système Jauffret 112
— II. — Bickes 117
— III. — Johnston. 121
— IV. — Liebig 122

DEUXIÈME PARTIE.

Introduction 182

CHAP. Ier. Des assolements. 183

Sect. Ire. De la jachère 186

— II. Des céréales 192

— III. Des plantes textiles et oléagineuses . . . 203

— IV. Des plantes-racines ou récoltes sarclées . . 211

— V. Des plantes fourragères proprement dites . . 220

CHAP. II. Des prairies 225

— III. Des cultures en lignes 257

— IV. Des instruments aratoires. 243

— V. Du fumier, ... 248

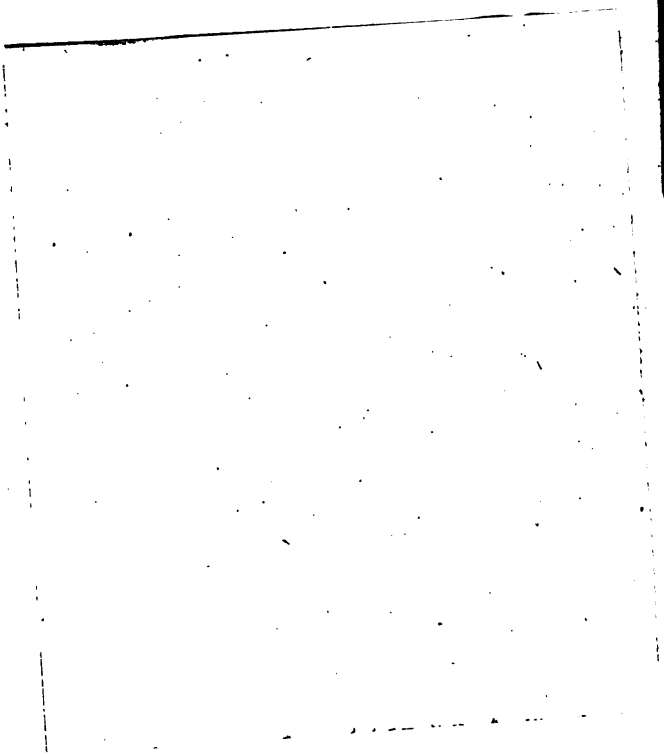
— VI. Des urines 274

— VII. De la chaux 278

— VIII. De la marne. 286

Dernières réflexions. 290

FIN.



Chem 558.49
Memoire sur la chimie et la physio
Cabot Science
003379988
3 2044 091 930 222